

#### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

### (43) 国際公開日 2001 年2 月1 日 (01.02.2001)

**PCT** 

## (10) 国際公開番号 WO 01/07411 A1

Kyoko) [JP/JP]. 本間光貴 (HONMA, Mitsutaka) [JP/JP].

BR, BY, CA, CN, CR, CU, CZ, DM, DZ, EE, GD, GE, HR,

(51) 国際特許分類?: C07D 213/75, 213/81, 239/42, 239/47, 241/20, 241/40, 277/48, 277/82, 487/04, 519/00, 498/04, 409/12, 417/12, 401/10, A61K 31/4402, 31/44, 31/4439, 31/505, 31/50, 31/415, 31/426, 31/428, 31/553, 31/5383, 31/4545, 31/4436, 31/4155, A61P 43/00, 35/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP00/04991

(22) 国際出願日:

2000年7月26日(26.07.2000)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

 高橋郁子 (TAKAHASHI, Ikuko) [JP/JP]; 〒300-2611 茨城県つくば市大久保3番地 萬有製薬株式会社 つ くば研究所内 Ibaraki (JP). (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AU, AZ, BA, BB, BG,

- HU, ID, IL, IN, IS, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LT, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MX, MZ, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TJ, TM, TR, TT, UA, US, UZ, VN, YU, ZA.

  (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW,
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### 添付公開書類:

- 国際調査報告書
- 請求の範囲の補正の期限前の公開であり、補正書受額の際には再公開される。

(71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 萬有製薬 株式会社(BANYU PHARMACEUTICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒103-8416 東京都中央区日本橋本町2丁目2 番3号 Tokyo (JP).

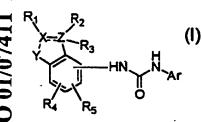
(72) 発明者; および

(75) 免明者/出願人 (米国についてのみ): 端山 俊 (HAYAMA, Takashi) [JP/JP]. 林 恭子 (HAYASHI,

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。



#### 🛶 (54) 発明の名称: ピアリールウレア誘導体



(57) Abstract: Compounds represented by general formula (I), (wherein Ar represents a nitrogenous heterocyclic aromatic group; X and Z each represents carbon, etc.; Y represents CO, etc.;  $R_1$  represents hydrogen, etc.;  $R_2$  and  $R_3$  each represents hydrogen, etc.;  $R_4$  and  $R_5$  each represents hydrogen, etc.; and symbol — represents a single bond or double bond); a process f r producing the same; and a use thereof. The compounds have a remarkable proliferation-inhibitory effect on tumor cells. A Cdk4 and/or Cdk6 inhibitor for use in the therapy of malignant tumor can hence be provided.

#### (57) 要約:

### 本発明は、一般式(I)

$$\begin{array}{c} R_1 \\ X = Z \\ R_3 \\ R_4 \\ R_5 \end{array} + N \begin{array}{c} H \\ N \\ Ar \end{array}$$
 (I)

[式中、Arは、含窒素複素芳香環基、X及びZは、炭素原子等、Yは、CO等、 $R_1$ は、水素原子等、 $R_2$ 及び $R_3$ は、水素原子等、 $R_4$ 及び $R_6$ は、水素原子等を示し、式 --- は、単結合又は二重結合を示す〕で表される化合物、その製造法及びその用途に関するものである。

本発明によれば、本発明化合物は、腫瘍細胞に対して、顕著な増殖阻止作用を示すことから、悪性腫瘍の治療を目的とするCdk4及び/又はCdk6阻害剤等を提供することができる。

# 明細書

ビアリールウレア誘導体

## 5 技術分野

本発明は、医薬として有用な、芳香環又は複素芳香環が二置換したビアリールウレア誘導体、その製造法及びその用途に関するものである。

## 背景技術

10 正常細胞の増殖は、細胞周期に従って進行する細胞分裂とその停止が秩序正し く起こるのに対し、癌細胞の増殖は無秩序であることがその特徴とされているこ とから、細胞周期制御機構の異常が発癌又は癌の悪性化に直接関係すると推定さ れている。哺乳動物細胞の細胞周期は、サイクリン依存性キナーゼ(以下、「C dk」という。)ファミリーと呼ばれるセリン/スレオニンキナーゼによって制 御されており、Cdkがその酵素活性を発現する為にはサイクリンと呼ばれる制 15 御サブユニットと複合体を形成することが必要である。サイクリンもファミリー を形成しており、それぞれのCdk分子は細胞周期特異的に発現する限定された サイクリン分子と複合体を形成することで、特定の細胞周期の進行を制御してい ると考えられている。例えばDタイプサイクリンは、Cdk4あるいはCdk6 20 と結合してG1期の進行を、サイクリンE-Cdk2はG1/S境界を、 サイク リン A-Cdk2はS期の進行を、さらにサイクリンB-cdc2はG2/Mの 進行をそれぞれ制御している。なお、DタイプサイクリンにはD1、D2、D3 と3つのサブタイプが知られている。更に、Cdkの活性はサイクリンとの結合 のみならず、C d k 分子のリン酸化/脱リン酸化、サイクリン分子の分解及びC. d k 阻害蛋白質との結合により制御されていると考えられている [アドバンス・ 25 キャンサー・リサーチ(Advance Cancer Res.)、第66巻、 181-212頁(1995年);カレント・オピニオン・イン・セル・バイオ ロジー (Current Opin. Cell Biol.)、第7巻、77

10

3-780頁、(1995年);ネイチャー (Nature)、第374巻、1 31-134頁、(1995年)]。

哺乳動物細胞におけるCdk阻害蛋白質は、構造・性質の違いからCip/KipファミリーとINK4ファミリーの2種に大別される。前者は幅広くサイクリンーCdk複合体を阻害するのに対し、後者はCdk4、Cdk6と結合してこれらを特異的に阻害する。[ネイチャー(Nature)、第366巻、704-707頁、(1993年);モレキュラー・アンド・セルラー・バイオロジー(Mol. Cell. Biol.)、第15巻、2627-2681頁、(1995年);ジーンズ・アンド・デベロプメント(Genes Dev.)、第9巻、1149-1163頁(1995年)]

前者の代表例には例えばp21(Sdi1/Cip1/Waf1)が挙げられ、このものは癌抑制遺伝子産物p53によりRNA転写が誘導される[ジーンズ・アンド・デベロプメント(Genes Dev.)、第9巻、935-944頁(1995年)]。

一方、例えばp16(INK4a/MTS1/CDK4I/CDKN2)は後者に属するCdk阻害蛋白質の1つである。p16遺伝子は、ヒト癌細胞において高頻度に異常の見られるヒト染色体9p21に存在し、実際、臨床においてp16遺伝子の欠失が多数報告されている。また、p16ノックアウトマウスにおける癌の発症頻度が高いことが報告されている[ネイチャー・ジェネティクス(N20 ature Genet.)、第8巻、27-32頁、(1994年);トレンズ・イン・ジェネティクス(Trends Genet.)、第11巻、136-140頁、(1995年);セル(Cell)、第85巻、27-37頁、(1996年)]。

それぞれのCdkは細胞周期の特定の時期にある標的蛋白質をリン酸化することで細胞周期の進行を制御しているが、中でも網膜芽細胞腫(RB)蛋白質はもっとも重要な標的蛋白質の一つと考えられている。RB蛋白質はG1期からS期への進行の鍵を握る蛋白質で、G1後期からS初期にかけて急速にリン酸化を受ける。そのリン酸化は細胞周期の進行に伴ってサイクリンD-Cdk4/Cdk6複合体、次いでサイクリンE-Cdk2複合体が担っていると考えられている。

RB蛋白質が高リン酸化体になるとそれまでG1前期に低リン酸化体RBと転写 因子E2Fによって形成されていた複合体が解離する。その結果E2Fが転写活 性体になると共にRB-E2F複合体によるプロモーター活性の抑制が解除され、 E2F依存的な転写が活性化される。 現在のところ、E2Fとそれを抑制するR B蛋白質、さらにRB蛋白質の機能を抑制的に制御するCdk4/Cdk6、そ 5 れらのキナーゼ活性を調節するCdk阻害蛋白質およびDタイプサイクリンから なるCdk-RB経路が、G1期からS期への進行を制御する重要な機構ととら えられている [セル(Cell)、第58巻、1097-1105頁、(198 9年):セル (Cell)、第65巻、1053-1061頁、(1991年): オンコジーン (Oncogene)、第7巻、1067-1074頁、 (199 10 2年):カレント・オピニオン・イン・セル・バイオロジー (Current O pin. Cell Biol.)、第8巻、805-814頁、(1996年); モレキュラー・アンド・セルラー・バイオロジー(Mol. Cell. Bi ol.)、第18巻、753-761頁、(1998年)]。実際にE2Fの結 合DNA配列は例えばS期に重要な多くの細胞増殖関連遺伝子の上流に存在して 15 おり、このうちの複数の遺伝子でE2F依存的にG1後期からS初期にかけて転 写が活性化されることが報告されている[ジ·エンボ·ジャーナル(EMBO J.)、 第9巻、2179-2184頁、(1990年);モレキュラー・アンド・セル ラー・バイオロジー (Mol. Cell. Biol.)、第13巻、161 20 0-1618頁、(1993年)]。

Cdk-RB経路を構成するいずれかの因子の異常、例えば機能的p16の欠失やサイクリンD1高発現やCdk4高発現や機能的RB蛋白質の欠失などがヒトの癌において高頻度に検出されている[サイエンス(Science)、第254巻、1138-1146頁、(1991年);キャンサー・リサーチ(Cancer Res.)、第53巻、5535-5541頁、(1993年);カレント・オピニオン・イン・セル・バイオロジー(Current Opin. Cell Biol.)、第8巻、805-814頁、(1996年)]。これらは、いずれもG1期からS期への進行を促進する方向への異常であり、この経路が癌化あるいは癌細胞の異常増殖において重要な役割を担っていることは明らか

である。

20

25

Cdkファミリー阻害作用を有する公知の化合物としては、例えばflavo piridol (フラボピリドール) に代表される一連のクロモン誘導体が知られている。(WO 9 7 / 1 6 4 4 7 、9 8 / 1 3 3 4 4 )。

5 また、本発明の化合物に構造的に近似する先行技術としては、例えばWO96 /25157公報(引例A)、WO97/29743公報(引例B)、米国特許 第5696138号公報(引例C)及び特開平2-115176号公報(引例D) が挙げられる。

引例A及び引例Bには、アリール基がN-及びN'-置換したウレア又はチオウレア誘導体が開示されている。しかしながら、引例A及び引例Bに記載されたアリール基と本発明の含窒素複素芳香環基とは化学的に構造が全く異なるので、引例A及び引例Bに記載の化合物は、本発明とは直接には関係がない化合物であると言える。さらには引例A及び引例Bに記載の化合物の用途は、ケモカイン受容体拮抗物質に係り、例えば乾癬、アトピー性皮膚炎、喘息、慢性閉塞性肺疾患、アルツハイマー病等に対する疾患治療剤を目的とするものであり、本発明の用途とは全く関連性のないものである。

引例Cには、1個の窒素原子を有してもよい芳香環基および縮合してもよいベンゼン環基を有するウレア又はチオウレア誘導体が開示されている。しかしながら、引例Cの発明の主たる化合物は、2つのフェニル基がN-及びN'ー置換したウレア誘導体であり、僅かに明細書第3欄(第11行目、第13行目及び第26行目)、第5欄(第17行目及び第19行目)、第7欄(第13行目及び第15行目)、第17欄(第24行目及び第42行目)、第20欄(下から14行目)等には、何れの箇所においても記載が共通する、ピリジル基がN'ー置換した3種類のウレア化合物が記載されているにすぎない。なお、このウレア化合物のNー置換基は、全てフェニル基であり、本発明化合物とは、化学構造が全く異なる。また引例Cの化合物において、Nー置換基が縮合ベンゼン環となる場合、縮合部分は、飽和であっても不飽和であってもよいと定義されているものの、縮合環部分の置換基は言及されておらず、無置換の縮合環と解され(本発明は、オキソ基を有する)、さらに引例Cの具体的開示を見る限り、縮合ベンゼン環の開示例は

ナフチル基に限定されていることから、引例Cの化合物は本発明の化合物とは化 学構造が異なり、両発明は直接関係しないものであると言える。

さらには引例Cに記載の化合物の用途は、第16欄に記載されているように、 カリウムチャネンネル活性化物質に係り、例えばカリウムチャンネル依存性の痙 攀、喘息、虚血等に対する疾患治療剤を目的とするものであり、本発明の用途と は全く関連性のないものである。

引例Dには、実施例7において、トリアジン基がN-置換し、9-フルオレノン基がN'-置換した尿素化合物が開示されている。

しかしながら、引例Dの発明は、放射性感受性組成物、即ち感光剤に係る発明であって、本発明とは発明の属する技術分野が全く異なる発明である上、前述の実施例7以外に類似する化合物は何ら言及されていない。その理由は、引例Dの化合物は、トリアジン核を基本骨格とし、光開始性部分がフルオレノン基を含む十数種類の置換基が採用され、トリアジン核に光開始性部分を連結させている基として、尿素を含む十数種の連結基の組合せが列挙されている関係で、様々な構造の化合物群が例示されているからである。従って、本発明の化合物及び本発明の用途は、実施例7の化合物を含めて引例Dの記載に基づいて、何ら想到できないものであり、引例Dは本発明とは直接関係しない発明であると言える。

したがって、本発明は、文献未記載の新規な化合物及び新規な用途に関する発明であって、上記引例AないしDに基づいては容易になし得ない発明である。

20 また、現在のところ、С d k 6 阻害剤は具体的には知られていない。

上述したとおり、Cdkファミリー阻害作用を有する化合物には、クロモン誘導体が挙げられるが、これらの化合物のCdk4に対する阻害活性は、十分ではなく、一層阻害活性の高い化合物が求められている。さらに例えばCdk6等に対する異質な阻害活性を併せ持った新たな化合物が求められている。

25

## 発明の開示

本発明者らは、優れたCdk4阻害作用又はCdk6阻害作用を有する化合物 を提供することを目的として、鋭意研究した結果、ビアリールウレア骨格を有す る新規な化合物がCdk4及び/又はCdk6阻害作用を発揮することを見出し、

15

20

25

本発明を完成した。

本発明は、一般式 (I)

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X=Z \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
Ar
\end{array}$$
(I)

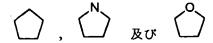
[式中、Arは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基であって、

(1) 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキ シル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイル オキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキ ル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキ シ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級 アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ 低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルア ミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級 アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミ ノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アル キルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミ ノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択され る置換基並びに式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $R_p$ は、水素原子又は該置換基 を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若し くは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さらには

15

20

25



からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有し ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキ サゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル 基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキ サゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピ ラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒ ドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベ ンゾイミダソリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリ アゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、 ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基 及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 される脂肪族複素環基、W,は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。 N  $R_q$ ,  $SO_2NR_q$ ,  $N(R_q)SO_2NR_r$ ,  $N(R_q)SO_2$ ,  $CH(OR_q)$ , C $ONR_q$ , N (R<sub>q</sub>) CO, N (R<sub>q</sub>) CONR, N (R<sub>q</sub>) COO, N (R<sub>q</sub>) C SO, N (R<sub>g</sub>) COS, C (R<sub>g</sub>) = CR<sub>r</sub>, C $\equiv$ C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR 、OC (S) NR 、SC (O)、SC (O) NR 又はC (O) O (ここにおいて、R。及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低 級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ

10

15 (2)低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒド ロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキ シ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アル コキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカル ボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカ ルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ 20 低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルア ミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキ ルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、 25 低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホ ニルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択 される置換基(以下、環上置換基と略す。)が結合する環上の炭素原子、その隣 接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原

子とともに一緒になって、

15

20

からなる群より選択される 5 員ないし 7 員環を形成する含窒素複素芳香環基又は (3) 式: $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$  (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を 有する) で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並 びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する含窒素複素芳香環基、X及びZは、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、R1又はR2及び/若しくはR3と一緒になって、CH又は窒素原子、Yは、CO、SO又はSO2、R1は、水素原子若しくは式:Y3-W2-Y4-R。(式中、R。は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピリジル基、ピリジニル基、ピリダジニル基、ピラブリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾオキサブリル基、ベンゾテアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾアリル基、チアジアゾリル基、チェニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリア

ゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群よ り選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル 基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、 ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ 基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群よ り選択される脂肪族複素環基、W2は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、S  $O_2$ ,  $NR_1$ ,  $SO_2NR_1$ ,  $N(R_1)SO_2NR_1$ ,  $N(R_1)SO_2$ , CH (OR  $(R_1)$ , CONR,  $(R_2)$  CO,  $(R_1)$  CONR,  $(R_2)$  COO,  $(R_3)$  $_{t})$  CSO, N (R $_{t})$  COS, C (R $_{v})$  = CR $_{r}$ , C  $\equiv$  C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O) 、SC (O) NR, 又はC (O) 10 O(ここにおいて、R,及びRuは、水素原子若しくは低級アルキル基、水酸基、 シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミ ル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 15 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモ イルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ト 20 リ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級 アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニ オ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級ア ルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし 25 3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示 す)、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低 級アルキレン基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水酸基、シア ノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、

10

15

20

低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、 シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カル バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低 級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキ ル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモ イルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ 低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノ - イルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスル ホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: Y,-W,-Y,-R。 (式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は、前記の意味を有する)で示される置換基から なる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる 置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成 し、R。及びR。は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキ ル基、低級アルコキシ基若しくは式:YューWューYューR、(式中、R、Wュ、Y 。及びY。は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、R。及びR。の何 れか一方が、R,及びXと共に一緒になって形成する、

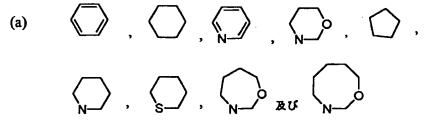
並びに

(b) 
$$\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$$
 ,  $\stackrel{\mathsf{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 25 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、

酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合する2と共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合する2、R、及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からな る群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級ア 5 ルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、シ アノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル 基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル 基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル 10 キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモ イルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ト リ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級 15 アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニ オ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級ア ルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: Y,-W,-Y,-20 R。(式中、R。、W、、Y、及びY。は、前記の意味を有する)で示される置換基 からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる 置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよ いシクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、 イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、、 25 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、 キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリ ル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾ リル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、

ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チェニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、



10 並びに

15

20

5

(b) 
$$\stackrel{N}{\bigcirc}$$
 ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{S}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成し、 $R_4$ 及び $R_5$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しくは式: $Y_3-W_2-Y_4-R_1$ (式中、 $R_1$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、が低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、が低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、

10

25

級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、とドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_3-W_2-Y_4-R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、式 --- は、単結合又は二重結合を示す」で表される化合物又はその塩、その製造法及びその用途に関するものである。次に、本明細書に記載された記号及び用語について説明する。

含窒素複素芳香環基とは、少なくとも1個の窒素原子を有する芳香環基を示し、 上記窒素原子の他、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択される1種又はそれ以上のヘテロ原子を有する芳香環基を示す。具体的には、例えばピリジル基、 15 ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラブリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベンブチアゾリル基又はベンブオキサゾリル等が挙げられ、中でも例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、ピラゾリル基又はイミダゾリル基等が好ましく、特に例えばピリジル基又はピラゾリル基等が特に好ましい。

低級アルキル基としては、炭素数1ないし6個の直鎖状または分岐状のアルキル基が好ましく、例えばメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、、secーブチル基、tertーブチル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基等が挙げられ、中でも、例えばメチル基、エチル基、ブチル基等が好適である。

ハロゲン原子とは、例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ョウ素原子等が 挙げられ、中でも例えばフッ素原子、塩素原子等が好適である。

低級アルカノイル基としては、カルボニル基に炭素数1ないし5個よりなるア

ルキル基が置換した基が好ましく、具体的には例えばアセチル基、プロピオニル 基、ブチリル基、イソブチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基、 ペンタノイル基等が挙げられ、中でも例えばアセチル基、プロピオニル基、ピバ ロイル基等が好ましい。

- 5 低級アルカノイルオキシ基とは、酸素原子に上記の低級アルカノイル基が置換した基を意味し、具体的には例えばアセトキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、イソブチリルオキシ基、バレリルオキシ基、イソバレリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ペンタノイルオキシ基等が挙げられ、中でも例えばアセトキシ基、プロピオニルオキシ基、ピバロイルオキシ基等が好ましい。
- 10 ヒドロキシ低級アルキル基としては、水酸基が置換した炭素数 1 ないし6 個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばヒドロキシメチル基、ジヒドロキシメチル基、トリヒドロキシメチル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、1-ヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシプロピル基、3-ヒドロキシプロピル基、1-ヒドロキシー2-メチルエチル基、1-ヒドロキシブロピル基、1-ヒドロキシンプロピル基、1-ヒドロキシー2-メチルプロピル基、1-ヒドロキシー2, 2-ジメチルエチル基、1-ヒドロキシペンチル基、1-ヒドロキシー2-メチルブチル基、1-ヒドロキシへキシル基、1-ヒドロキシー2-メチルペンチル基等が挙げられ、中でも例えばヒドロキシメチル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、1-ヒドロキシスチルスチル基等が対ましい。
- 20 シアノ低級アルキル基としては、シアノ基が置換した炭素数 1 ないし 6 個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばシアノメチル基、 1 ーシアノエチル基、 2 ーシアノエチル基、 1 ーシアノプロピル基、 3 ーシアノプロピル基、 1 ーシアノー 2 ーメチルエチル基、 1 ーシアノー 2 ージメチルエチル基、 1 ーシアノー 2 ージメチルエチル基、
- 25 1ーシアノペンチル基、1ーシアノー2ーメチルブチル基、1ーシアノヘキシル基、1ーシアノー2ーメチルペンチル基等が挙げられ、中でも例えばシアノメチル基、1ーシアノエチル基、2ーシアノシエチル基、1ーシアノー2ーメチルエチル基等が好ましい。

ハロ低級アルキル基としては、ハロゲン原子が置換した炭素数1ないし6個よ

10

15

20

りなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばフルオロメチル基、クロロメチル基、プロモメチル基、ヨードメチル基、ジフルオロメチル基、ジクロロメチル基、トリフルオロメチル基、1ーフルオロエチル基、2ーフルオロエチル基、1ークロロエチル基、2ークロロアロピル基、2ークロロアロピル基、1ークロロー2ーメチルエチル基、1ークロロー2ーメチルエチル基、1ークロロー2ーメチルエチル基、1ークロロー2ーメチルブロピル基、1ークロロー2ーメチルブチル基、1ークロロー2ーメチルブチル基、1ークロロー3ーメチルブチル基、1ークロロー3ーメチルブチル基、1ークロロー3ーメチル基、1ーフロー3ーメチル基、1ーフロー3ーメチル基、1ーフルオロエチル基、1ークロロエチル基、1ークロロー2ーメチルエチル基等が好ましい。

カルボキシ低級アルキル基としては、カルボキシ基が置換した炭素数 1 ないし 6個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばカルボキシメチル基、 1 ーカルボキシエチル基、2 ーカルボキシエチル基、1 ーカルボキシプロピル基、 2 ーカルボキシプロピル基、3 ーカルボキシプロピル基、1 ーカルボキシー2ー メチルエチル基、1 ーカルボキシブチル基、1 ーカルボキシー2ーメチルプロピル基、1 ーカルボキシー2, 2 ージメチルエチル基、1 ーカルボキシペンチル基、 1 ーカルボキシー2, 2 ージメチルエチル基、1 ーカルボキシペンチル基、 1 ーカルボキシー2ーメチルブチル基、1 ーカルボキシヘキシル基、1 ーカルボキシー2ーメチルブチル基等が学げられ、中でも例えばカルボキシメチル基、 1 ーカルボキシエチル基、2 ーカルボキシエチル基、1 ーカルボキシメチル基、 1 ーカルボキシエチル基、2 ーカルボキシエチル基、1 ーカルボキシー2ーメチルエチル基等が好ましい。

カルバモイル低級アルキル基としては、カルバモイル基が置換した炭素数 1 ないし6 個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばカルバモイルメチル基、1 ーカルバモイルエチル基、2 ーカルバモイルエチル基、1 ーカルバモイルプロピル基、3 ーカルバモイルプロピル基、1 ーカルバモイルプロピル基、3 ーカルバモイルプロピル基、1 ーカルバモイルー 2 ーメチルエチル基、1 ーカルバモイルブチル基、1 ーカルバモイルー 2 ーメチルエチル基、1 ーカルバモイルー 2 ージメチルエチル基、1 ーカルバモイルペンチル基、1 ーカルバモイルー 2 ーメチルブチル基、1 ーカルバモイルペンチル基、1 ーカルバモイルー 2 ーメチルブチル基、1 ーカルバモイルへキシル基、1 ーカルバモイルー 2 ーメチルペンチル基等が挙げられ、中でも例えばカルバモイルメチル基、1 ーカルバモイルエチル基、2 ーカルバモ

15

20

イルエチル基、1-カルバモイル-2-メチルエチル基等が好ましい。

低級アルコキシ基としては、酸素原子に炭素数1ないし6個よりなるアルキル 基が置換した基等が好ましく、具体的には例えばメトキシ基、エトキシ基、プロ ポキシ基、イソプロポキシ基、ブトキシ基、イソブトキシ基、secーブトキシ 基、tertーブトキシ基、ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、ヘキシ ルオキシ基、イソプロピルオキシ基等が挙げられ、中でも例えばメトキシ基、エ トキシ基、イソプロピルオキシ基、tertーブトキシ基等が好ましい。

低級アルコキシカルボニル基とは、カルボニル基に上記の低級アルコキシ基が置換した基を意味し、具体的には例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、プロポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボニル基、ブトキシカルボニル基、イソブトキシカルボニル基、secーブトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、イソヘキシルオキシカルボニル基等が挙げられ、中でも例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基等が好ましい。低級アルキルカルバモイル基とは、カルバモイル基に上記の低級アルキルカルバモイル基がNー置換した置換基を示し、例えばNーメチルカルバモイル基、Nーエチルカルバモイル基、Nープロピルカルバモイル基、Nーイソプロピルカルバモイル基、Nーナチルカルバモイル基、Nーナチルカルバモイル基、Nーtertーブチルカルバモイル基、Nーペンチルカルバモイル基、Nーキシルカルバモイルルス・Nープチルカルバモイルス・Nーエチルカルバモイルス・Nープチルカルバモイルス・Nーエチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーエチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーエチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーエチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーエチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブチルカルバモイルス・Nーブールボールス・Nーブール Nーブール Nー

ジ低級アルキルカルバモイル基とは、カルバモイル基に上記の低級アルキル基 が N, N - ジ 置換した置換基を示し、例えば N, N - ジメチルカルバモイル基、 N, N - ジイソプロピルカルバモイル基、 N, N - ジイソプロピルカルバモイル基、 N, N - ジイソプロピルカルバモイル基、 N, N - ジイソブチルカルバモイル基、 N, N - ジ t e r t - ブチルカルバモイル基、 N, N - ジイソブチルカルバモイル基、 N, N - ジャンチルカルバモイル基、 N, N - ジャンチルカルバモイル基、 N, N - ジャンチルカルバモイル基、 N, N - ジャンカルバモイル基、 N - エチルー N - メチルカルバモイル基、 N - メチルー N - プロピルカルバモイル基等

15

20

が挙げられ、中でも例えばN, N ージメチルカルバモイル基、 N, N ージエチルカルバモイル基、 N, N ージブチルカルバモイル基、Nー エチルーNーメチルカルバモイル基、N ーメチルーNープロピルカルバモイル基等が好適である。

低級アルキルカルバモイルオキシ基とは、酸素原子に上記の低級アルキルカルバモイル基置換した置換基を示し、例えばNーメチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nープロピルカルバモイルオキシ基、Nーイソプロピルカルバモイルオキシ基、Nープチルカルバモイルオキシ基、Nーイソプチルカルバモイルオキシ基、Nーtertープチルカルバモイルオキシ基、Nーペンチルカルバモイルオキシ基、Nーヘキシルカルバモイルオキシ基等が挙げられ、中でも例えばNーメチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nーブチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nーブチルカルバモイルオキシ基等が好適である。

ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基とは、酸素原子に上記のジ低級アルキルカルバモイルが置換した置換基を示し、例えばN, Nージメチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージプロピルカルバモイルオキシ基、 N, Nージプロピルカルバモイルオキシ基、 N, Nージイソプロピルカルバモイルオキシ基、 N, Nージイソプロピルカルバモイルオキシ基、 N, Nージイソプチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージイソプチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージインブチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージペンチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージペンチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージペンチルカルバモイルオキシ基等が挙げられ、中でも例えばN, Nージメチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージエチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージブチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージエチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージブチルカルバモイルオキシ基、 NーエチルーNーメチルカルバモイルオキシ基、 N, Nージブチルカルバモイルカルバモイルオキシ基、 Nースチルカルバモイルオキシ基 (Nースチルカルバモイルオキシ基) Nースチルカルバモイルオキシ基 (Nースチルカルバモイルオキシ基等が好適である。

低級アルキルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルキル基がN-置換した 25 置換基を示し、例えばN-メチルアミノ基、 N-エチルアミノ基、 N-プロピルアミノ基、 N-イソプロピルアミノ基、 N-プチルアミノ基、 N-イソプチルアミノ基、 N- t e r t - プチルアミノ基、 N-ペンチルアミノ基、 N-ヘキシルアミノ基等が挙げられ、中でも例えばN-メチルアミノ基、 N-エチルアミノ基、 N-プチルアミノ基等が好適である。

ジ低級アルキルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルキル基がN, Nージ 置換した置換基を示し、例えばN, Nージメチルアミノ基、N, Nージエチルア ミノ基、N, Nージプロピルアミノ基、N, Nージイソプロピルアミノ基、 N, Nージブチルアミノ基、N, Nージイソブチルアミノ基、N, Nージtertー ブチルアミノ基、N, Nージペンチルアミノ基、N, Nージへキシルアミノ基、 NーエチルーNーメチルアミノ基、NーメチルーNープロピルアミノ基等が挙げ られ、中でも例えばN, Nージメチルアミノ基、N, Nージエチルアミノ基、N, Nージブチルアミノ基、NーエチルーNーメチルアミノ基、NーメチルーNープロピルアミノ基、NーエチルーNーメチルアミノ基、NーメチルーNープロピルアミノ基等が好適である。

10 トリ低級アルキルアンモニオ基とは、アミノ基に上記の低級アルキル基がN, N, Nー三置換した置換基を示し、例えばN, N, Nートリメチルアンモニオ基、N, N, Nートリエチルアンモニオ基、N, N, Nートリプロピルアンモニオ基、N, N, Nートリイソプロピルアンモニオ基、N, N, Nートリブチルアンモニオ基、N, N, Nートリイソブチルアンモニオ基、N, N, Nートリ tertー プチルアンモニオ基、N, N, Nートリイソブチルアンモニオ基、N, N, Nートリートリートリートリートリートリートリードルアンモニオ基、N, N, Nージメチルアンモニオ基、N, N, Nージメチルートープロピルアンモニオ基等が挙げられ、中でも例えばN, N, Nートリメチルアンモニオ基、N, N, Nートリプチルアンモニオ基、N, N, Nートリプチルアンモニオ基、N, N, Nージメチルートープロピルアンモニオ基等が好適である。

アミノ低級アルキル基としては、アミノ基が置換した炭素数1ないし6個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばアミノメチル基、ジアミノメチル基、トリアミノメチル基、1-アミノエチル基、2-アミノエチル基、1-アミノプロピル基、3-アミノプロピル基、1-アミノー2-メチルプロピル基、1-アミノー2-メチルプロピル基、1-アミノー2-メチルプロピル基、1-アミノー2-メチルブロピル基、1-アミノー2-メチルブチル基、1-アミノー2-メチルブチル基、1-アミノー2-メチルブチル基、1-アミノー2-メチルプチル基、1-アミノー2-メチルプチル基、1-アミノエチル基、2-アミノエチル基、1-アミノー2-メチルエチル基等が好ましい。

低級アルキルアミノ低級アルキル基とは、低級アルキル基に上記の低級アルキルアミノ基が置換した置換基を示し、例えばN-メチルアミノメチル基、N-エチルアミノメチル基、N-プロピルアミノメチル基、N-イソプロピルアミノメチル基、N-イソブチルアミノメチル基、N-tert-ブチルアミノメチル基、N-ペンチルアミノメチル基、N-ヘキシルアミノメチル基等が挙げられ、中でも例えばN-メチルアミノメチル基、N-エチルアミノメチル基、N-ブチルアミノメチル基等が好適である。

ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基とは、低級アルキル基に上記のジ低級アルキルアミノ基が置換した置換基を示し、例えばN, Nージメチルアミノメチル

基、N, Nージエチルアミノメチル基、N, Nージプロピルアミノメチル基、N, Nージイソプロピルアミノメチル基、N, Nージブチルアミノメチル基、N, Nージイソブチルアミノメチル基、N, Nージでサルアミノメチル基、N, Nージペンチルアミノメチル基、N, Nージへキシルアミノメチル基、NーエチルーNーメチルアミノメチル基、NーメチルーNープロピルアミノメチル基等が

挙げられ、中でも例えばN, Nージメチルアミノメチル基、N, Nージエチルアミノメチル基、N, Nージブチルアミノメチル基、Nーエチルアミノメチル基、Nースチルアミノメチル基、Nーエチルアミノメチル基、Nースチルアミノメチル基、NーエチルーNープロピルアミノメチル基等が好適である。

トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基とは、低級アルキル基に上記のトリ低級アルキルアンモニオ基が置換した置換基を示し、例えばN, N, Nートリ20 メチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリエチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリプロピルアンモニオメチル基、N, N, Nートリイソプロピルアンモニオメチル基、N, N, Nートリイソプロピルアンモニオメチル基、N, N, Nートリイソプチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリイソブチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリ tertーブチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリペンチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリペンチルアンモニオメチルアンモニオメチル基、N, Nージメチルアンモニオメチル基、N, Nージメチルアンモニオメチルを例えばN, N, Nートリメチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリエチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリブチルアンモニオメチル基、NーエチルーN, Nージメチルアンモニオメチル基、N, NーンジメチルーNープロピルアンモニカメチルを、N, Nージメチルアンモニカメチルを、N, Nープロピルアンモ

25

ニオメチル基等が好適である。

低級アルカノイルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルカノイル基が置換した置換基を示し、例えばNーアセチルアミノ基、Nープロピオニルアミノ基、Nーブチリルアミノ基等が挙げられ、中でも例えばNーアセチルアミノ基、Nープロピオニルアミノ基等が好適である。

低級アロイルアミノ基とは、アミノ基にアロイル基が置換した置換基を示し、 例えばNーベンゾイルアミノ基、Nーナフチルカルボニルアミノ基等が挙げられ、 中でも例えばNーベンゾイルアミノ基等が好適である。

低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基とは、アミジノ低級アルキル基に上 10 記の低級アルカノイル基が置換した置換基を示し、例えばNーアセチルアミジノ メチル基、Nープロピオニルアミジノメチル基、Nープチリルアミジノメチル基 等が挙げられ、中でも例えばNーアセチルアミジノメチル基、Nープロピオニル アミジノメチル基等が好適である。

低級アルキルスルフィニル基とは、スルフィニル基に上記の低級アルキル基が 15 置換した基を示し、例えばNーメチルスルフィニル基、 Nーエチルスフィニル基、 Nーブチルスルフィニル基等が挙げられ、中でも例えばNーメチルスルフィニル 基、 Nーエチルスルフィニル基等が好適である。

低級アルキルスルホニル基とは、スルホニル基に上記の低級アルキル基が置換した基を示し、例えばNーメチルスルホニル基、Nーエチルスホニル基、Nープ チルスルホニル基等が挙げられ、中でも例えばNーメチルスルホニル基、Nーエチルスルホニル基等が好適である。

低級アルキルスルホニルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルキルスルホニル基がN-置換した置換基を示し、例えばN-メチルスルホニルアミノ基、N-エチルスホニルアミノ基、N-ブチルスルホニルアミノ基等が挙げられ、中でも例えばN-メチルスルホニルアミノ基、N-エチルスルホニルアミノ基等が好適である。

低級アルコキシイミノ基とは、イミノ基に上記の低級アルコキシ基が置換した 置換基を示し、例えばメトキシイミノ基、エトキシイミノ基、 プロポキシイミノ 基等が挙げられ、中でも例えばメトキシイミノ基、 エトキシイミノ基等が好適で ある。

5

10

15

低級アルケニル基としては、炭素数 2 ないし 6 個の直鎖状または分岐状のアルケニル基等が好ましく、例えばビニル基、1ープロペニル基、アリル基、イソプロペニル基、1ーブテニル基、3ーブテニル基、1,3ーブタンジエニル基、2ーペンテニル基、4ーペンテニル基、1ーヘキセニル基、3ーヘキセニル基、5ーヘキセニル基等が挙げられ、中でも例えば1ープロペニル基、アリル基、イソプロペニル基、1ーブテニル基等が好適である。

低級アルキニル基としては、炭素数2ないし6個の直鎖状または分岐状のアルキニル基等が好ましく、例えば2ープロピニル基、2ーブチニル基、3ーブチニル基、2ーペンチニル基等が挙げられ、中でも例えば2ープロピニル基、2ーブチニル基等が好適である。

シクロ低級アルキル基としては、炭素数3ないし10個の単環ないし2環性の アルキル基等が好ましく、例えばシクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペ ンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基等が挙げら れ、中でも例えばシクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シ クロオクチル基等が好適である。

アリール基としては、炭素数 6 ないし 1 5 個よりなるアリール基が好ましく、 例えばフェニル基、ナフチル基等が挙げられ、中でも例えばフェニル基等が好ま しい。

芳香族複素環基としては、例えばイミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピリジニル基、ピリダジニル基、ピラブリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チェニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基等が好ましく、中でも例えばイミダブリル基、イソオキサブリル基、

イソキノリル基、インドリル基、エチレンジオキシフェニル基、ピリジル基、ピリジル基、ピリジニル基、ピリグジニル基、ピラゾリル基、キノリル基、ベンゾイミダゾリル基、チアゾリル基、チエニル基等が好ましく、特にピリジル基、ピラゾリル基等がより好適である。

- 5 脂肪族複素環基とは、単環または2もしくは3環からなる縮合環である脂肪族 複素環基を示し、それらは飽和脂肪族複素環基であっても不飽和脂肪族複素環基 であってもよい。具体的には、例えばイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル 基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、 テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、
- ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基、テトラヒドロイソキノリニル基等が好ましく、中でも例えばイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基、テトラヒドロイソキノリニル基等が好ましく、特にイソキサゾリニル基、テトラヒドロピリジル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基、テトラヒドロイソキノリニル基等がより好ましい。

アラルキル基としては、炭素数 7~1 5 個よりなるアラルキル基等が好ましく、 具体的には例えばベンジル基、αーメチルベンジル基、フェネチル基、3ーフェ ニルプロピル基、1ーナフチルメチル基、2ーナフチルメチル基、αーメチル(1ー 20 ナフチル)メチル基、αーメチル (2ーナフチル)メチル基、αーエチル (1ー ナフチル)メチル基、αーエチル (2ーナフチル)メチル基、ジフェニルメチル 基等、ジナフチルメチル基等が挙げられ、特に例えばベンジル基、αーメチルベ ンジル基、フェネチル基等が好ましい。

直鎖状又は分岐状の低級アルキレン基としては、炭素数 1 ないし 6 のアルキレ 25 ン基等が好ましく、具体的には例えばメチレン基、エチレン基、プロピレン基、テトラメチレン基、ジメチルメチレン基、ジエチルメチレン基等が挙げられ、中でも例えばメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ジメチルメチレン基等が好適である。

スピロシクロ低級アルキル基としては、炭素数3ないし6個のスピロ環を形成

15

20

25

するアルキル基等が好ましく、例えばスピロシクロプロピル基、スピロシクロブ チル基、スピロシクロペンチル基、スピロシクロヘキシル基等が挙げられ、中で も例えばスピロシクロペンチル基、スピロシクロヘキシル基等が好適である。

Arとは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベングチアゾリル基及びベングオキサゾリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基を示し、中でも例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、ピラブリル基、イミダゾリル基等が好ましく、特に例えばピリジル基、ピラブリル基等がより好ましい。

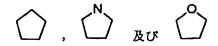
当該含窒素複素芳香環基は、(1)低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロ ゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アル カノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低 級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル 低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキ ルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低 級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミ ノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアン モニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級 アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級 アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級ア ルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基か らなる群より選択される置換基並びに式: $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_n$ (式中、 $R_n$ は、 水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、 低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3 個、さらには

10

15

20

25



からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有し ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキ サゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル 基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキ サゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピ ラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒ ドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベ ンゾイミダブリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリ アゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、 ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基 及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 される脂肪族複素環基、W1は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。 N  $R_a$ ,  $SO_2NR_a$ ,  $N(R_a)SO_2NR_s$ ,  $N(R_a)SO_2$ ,  $CH(OR_a)$ , C $ONR_a$ , N (R<sub>a</sub>) CO, N (R<sub>a</sub>) CONR<sub>s</sub>, N (R<sub>a</sub>) COO, N (R<sub>a</sub>) C SO, N (R<sub>g</sub>) COS, C (R<sub>g</sub>) = CR,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O) NR COC (S) NR CSC (O) CSC (O) NR XはC (O) O(ここにおいて、R。及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低 級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ

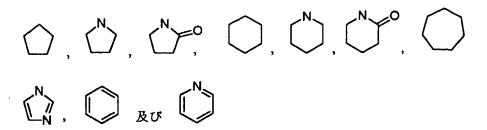
に一緒になって、

5

10

ルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキル基、が低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルカニルを、上ドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、 $Y_1$ 及び $Y_2$ は、同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよく、

(2)低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒド ロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキ 15 シ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アル コキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイ ル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アル キルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、 20 トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低 級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモ ニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アル キルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミ ノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置 換基(以下、環上置換基と略す。)が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭 25 素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子ととも



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成することができ、

(3) 式: $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

からなる群より選択される5員ないし7員環を形成することができる。

ここで、(1)の置換基の形態を、詳しく説明すると、具体的な置換基として は、(1-1)低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、 10 カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アル カノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低 級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級 アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ 15 低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルア ミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級 アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミ ノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アル 20 キルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミ

25

ノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される 置換基並びに

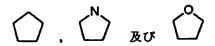
(1-2) 式:  $Y_1-W_1-Y_2-R_p$  (式中、 $R_p$ は、水素原子又は低級アルキル 基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくはシクロ低級アルキル基、 アリール基、芳香族複素環基若しくは脂肪族複素環基、W,は、単結合、酸素原 子、硫黄原子、SO、SO<sub>2</sub>、NR<sub>q</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>q</sub>、N(R<sub>q</sub>)SO<sub>2</sub>NR<sub>r</sub>、N(R  $_{\text{a}}$ ) SO $_{\text{2}}$ , CH (OR $_{\text{q}}$ ), CONR $_{\text{q}}$ , N (R $_{\text{q}}$ ) CO, N (R $_{\text{q}}$ ) CONR $_{\text{r}}$ ,  $N(R_q)$  COO,  $N(R_q)$  CSO,  $N(R_q)$  COS,  $C(R_q) = CR_r$ , C $\equiv$  C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR<sub>a</sub>, OC (S) NR<sub>a</sub>, SC (O), 10 SC(O)NR。又はC(O)O(ここにおいて、R。及びR.は、水素原子、該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基又は アラルキル基を示す)、Y₁及びY₂は、同一又は異なって、単結合又は該2環性 若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級 アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基が挙げ られ、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基が当該含窒素複素芳香環基に置 15 換することができる。

(1-1)において、好適な置換基は、例えば低級アルキル基、水酸基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルキルカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルホニルアミノ基等が挙げられ、特に例えば水酸基、ハロゲン原子、低級アルコカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、低級アルキルアミノ低級アルキル基等がより好ましい。

(1-2) の式:  $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ において、 $R_p$ が低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基又はシクロ低級アルキル基、アリール基、

15

芳香族複素環基若しくは脂肪族複素環基の場合、これらの各置換基は、低級アル キル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバ モイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒド ロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキ シ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アル コキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイ ル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アル キルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキ ルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アル キルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、 低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級 アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基 及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基を、適宜1ないし 3個の同一又は異なる置換基が当該含窒素複素芳香環基に置換することができる。 R,がシクロ低級アルキル基、アリール基、芳香族複素環基又は脂肪族複素環 基の場合、これらの各置換基は、上記置換基に加えて、



からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有す 20 ることができる。

式:Y<sub>1</sub>-W<sub>1</sub>-Y<sub>2</sub>-R<sub>p</sub>において、W<sub>1</sub>は、単結合、酸素原子、硫黄原子、S O、SO<sub>2</sub>、NR<sub>q</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>q</sub>、N(R<sub>q</sub>)SO<sub>2</sub>NR<sub>r</sub>、N(R<sub>q</sub>)SO<sub>2</sub>、CH (OR<sub>q</sub>)、CONR<sub>q</sub>、N(R<sub>q</sub>)CO、N(R<sub>q</sub>)CONR<sub>r</sub>、N(R<sub>q</sub>)COO、 N(R<sub>q</sub>)CSO、N(R<sub>q</sub>)COS、C(R<sub>q</sub>)=CR<sub>r</sub>、C≡C、CO、CS、 25 OC (O)、OC (O) NR<sub>q</sub>、OC (S) NR<sub>q</sub>、SC (O)、SC (O) NR <sub>q</sub>又はC (O) O(ここにおいて、R<sub>q</sub>及びR<sub>r</sub>は、水素原子若しくは低級アルキ ル基、シクロ低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カ ルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカ

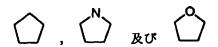
15

ノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級ア ルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、 低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、 ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモ イルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキル アミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低 級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級 アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルア ミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択さ れる置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、 アリール基若しくはアラルキル基を示す)を示し、中でも例えば酸素原子、硫黄 原子、NR<sub>a</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>a</sub>、N(R<sub>a</sub>)SO<sub>2</sub>、CONR<sub>a</sub>、N(R<sub>a</sub>)CO、N(R  $_{a}$ ) COO、C(R $_{a}$ ) = CR $_{c}$ 、OC(O)、OC(O) NR $_{a}$ 、C(O) O等が 好ましく、特に例えばNR。、N(R。)SO2、CONR。、N(R。)CO、N (R<sub>c</sub>) COO、OC (O)、C (O) O等が好ましい。

なお、W1中のR 及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低級 アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジに級アルキルカルバモイルオキシ基、ジに級アルキルカルバモイルオキシ基、ジに級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジに級アルキルアミノ基、ジに級アルキルアミノ基、ジに級アルキルアミノ抵級アルキル基、トリ低級アルキルアシーに対象アルキル基、トリ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ト

リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイ ルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は 該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若 しくはアラルキル基を示す。該低級アルキル基、該アリール基若しくは該アラル キル基は、低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カル ボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノ イルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級ア 10 ルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アル コキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級 アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオ キシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アル キル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキ 15 ル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、 アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルス ルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、 ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換 20 基を適宜1ないし3個有することができる。

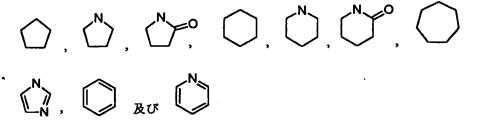
式:Y<sub>1</sub>-W<sub>1</sub>-Y<sub>2</sub>-R<sub>p</sub>において、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す。該直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基は、上記の



25 からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を1個 有することができる。

次に、(2)の置換基の形態を詳しく説明すると、本置換基は、上記の含窒素 複素芳香環基上の置換基の内、例えば低級アルキル基、低級アルカノイル基、低

級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、近級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、近級アルキルアミノ低級アルキル基、「リ低級アルキルアミノ低級アルキル基」が低級アルキルアミノ低級アルキル基、「リ低級アルキルアミノ低級アルキル基」が低級アルキルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルカノイルアミノ基、「の置換基置が関与し、これらの環上置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び人又は窒素原子とともに一緒になって、



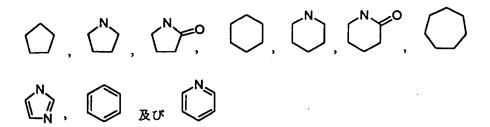
15 からなる群より選択される5員ないし7員環を形成されたものである。

なお、該環上置換基としては、例えば低級アルキル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基等が好ましく、中でも、例えば低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルアミノ低級アルキル

25 次に、(3)の置換基の形態を詳しく説明すると、本置換基は、式: $Y_1 - W_1 -$ 

15

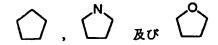
 $Y_2-R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する)で表される置換 基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素 原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって形成された、



5 からなる群より選択される5員ないし7員環等を意味する。

当該含窒素複素芳香環基の置換基又は形成基は、(1)、(2)及び(3)の 何れにおいても好ましいが、好適な形態は、

(1') 低級アルキル基、水酸基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルアミノ基、アミノ基、近級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基及び低級アルキルスルホニルアミノ基からなる群より選択される置換基並びに式: Y<sub>1</sub>a-W<sub>1</sub>a-Y<sub>2</sub>a-R<sub>p</sub>a (式中、R<sub>p</sub>a は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さらには



20 からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、インドリル基、エチレンジオキシフェニル基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノリル基、ベンゾイミダゾリル基、チアゾリル基、チエニル基及びトリアゾリル基からなる群よ

25

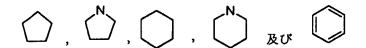
り選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル 基、テトラヒドロピリジル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル 基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基及びテト ラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基、Wiaは、 酸素原子、硫黄原子、NR。a、SO2NR。a、N(R。a)SO2、CONR。a、N  $(R_{a})$  CO, N  $(R_{a})$  COO, C  $(R_{a})$  =  $CR_{a}$ , OC (O), OC (O)NR。a又はC(O)O(ここにおいて、R。a及びR,aは、水素原子、低級アルキ ル基、シクロ低級アルキル基、水酸基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級アルカ ノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル 10 コキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、 低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級 アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級ア ルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基及び低級アルキルスルホニルアミノ基か 15 らなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよ い、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y、及びY。。 は、同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有し ていてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置

(2') 低級アルキル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルアミノ基、が低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルカノイルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群より選択される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

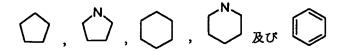
換基からなる群から選択される置換基、

20

25

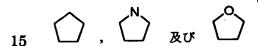


からなる群より選択される 5 員ないし6 員環を形成する含窒素複素芳香環基又は(3')式: $Y_{1a}-W_{1a}-Y_{2a}-R_{pa}$ (式中、 $Y_{1a}$ 、 $W_{1a}$ 、 $Y_{2a}$  及び $R_{pa}$  は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



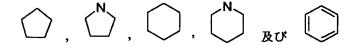
からなる群より選択される5員ないし6員環であり、さらには、

(1'') 水酸基、ハロゲン原子、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級 10 アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基及び低級アルキルアミノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基並びに式:Y  $_{1b}-W_{1b}-Y_{2b}-R_{pb}$  (式中、 $R_{pb}$ は、水素原子又は該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜 1 ないし 3 個、さらには



からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、ピリジル基及びピラゾリル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、テトラヒドロピリジル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基及びテトラヒドロインキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基、W<sub>1b</sub>は、NR<sub>qb</sub>、N(R<sub>qb</sub>)SO<sub>2</sub>、CONR<sub>qb</sub>、N(R<sub>qb</sub>)CO、N(R<sub>qb</sub>)CO、OC(O)又はC(O)O(ここにおいて、R<sub>qb</sub>及びR<sub>rb</sub>は、水素原子若しくは水酸基、ハロゲン原子、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基及び低級アルキルアミノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若し

くはアラルキル基を示す)、Y<sub>1</sub>b及びY<sub>2</sub>bは、同一又は異なって、単結合又は該 2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状 の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基、 (2'') 低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコ キシ基、低級アルコキシカルボニル基及び低級アルキルアミノ低級アルキル基か らなる群より選択される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原 子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一 緒になって、



10 からなる群より選択される5員ないし6員環又は

(3'') 式:  $Y_{1b} - W_{1b} - Y_{2b} - R_{pb}$  (式中、 $Y_{1b}$ 、 $W_{1b}$ 、 $Y_{2b}$ 及び $R_{pb}$ は前記の意味を有する) で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される5員ないし6員環等が好適である。

X及びZは、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、 $R_1$ 又は $R_2$ 及び/若しくは $R_3$ と一緒になって、C H 又は窒素原子を示す。

20 Yは、CO、SO又はSO<sub>2</sub>を示す。

25

 $R_1$ は、水素原子若しくは式: $Y_3-W_2-Y_4-R_3$ (式中、 $R_3$ は、水素原子又は該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、ナノキサリニル基、キノリル基、ジェドロイソインドリ

ル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジ ニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、 ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、 チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジ オキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族 複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピ リジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピ ペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキ ノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基、W。は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。、NR。、SO。 10  $NR_1$ ,  $N(R_1) SO_2NR_4$ ,  $N(R_1) SO_2$ ,  $CH(OR_1)$ ,  $CONR_1$ , N (R,) CO, N (R,) CONR,, N (R,) COO, N (R,) CSO, N  $(R_{\star}) \cos C (R_{\star}) = CR_{\star}, C \equiv C, CO, CS, OC (O), OC (O)$ NR,、OC (S) NR,、SC (O)、SC (O) NR,又はC (O) O (ここ において、R<sub>t</sub>及びR<sub>n</sub>は、水素原子若しくは低級アルキル基、水酸基、シアノ基、 15 ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級 アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シア ノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモ イル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級ア ルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 20 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級ア ルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア 25 ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシ イミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有し

ていてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y a及びYaは、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキ レン基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ 低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル キルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、 低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、ア ミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルア ンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低 級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級 アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級ア ルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基か らなる群から選択される置換基並びに式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_4$ (式中、 $R_4$ 、 $W_2$ 、 Y。及びY。は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択され る置換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよ い低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成する。

10

15

20 ここで、 $R_1$ の形態を、詳しく説明すると、 $R_1$ は、水素原子又は式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_5$ (式中、 $R_5$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、適宜 1 ないし 3 個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、X と共に窒素原子を形成することが挙げられる。

式:Y<sub>3</sub>-W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>2</sub>において、R<sub>2</sub>は、低級アルキル基、低級アルケニル 基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、芳香族複素環基又 は脂肪族複素環基等であり、これらの各置換基は、低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル 基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル 基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、

15

20

25

カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級ア ルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシ イミノ基からなる群より選択される置換基を適宜1ないし3個有することができ る。なお、好ましい置換基群は、Ar上の置換基と同様に列挙することができる。 式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_4$ において、 $W_2$ は、単結合、酸素原子、硫黄原子、 $S_4$ O,  $SO_2$ ,  $NR_1$ ,  $SO_2NR_1$ ,  $N(R_1)$   $SO_2NR_2$ ,  $N(R_2)$   $SO_2$ , CH $(OR_{\cdot})$ ,  $CONR_{\cdot}$ ,  $N(R_{\cdot})$  CO,  $N(R_{\cdot})$   $CONR_{\cdot}$ ,  $N(R_{\cdot})$  COO,  $N(R_t)$  CSO,  $N(R_t)$  COS,  $C(R_v) = CR_t$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O), SC (O) NR ,又はC(O)Oを示す。ここにおいて、R,及びR,は、水素原子若しくは低級 アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カ ルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ ルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、 ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低 級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、 低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ト リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイ ルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ

ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基であり、該低級アルキル基、該アリール基又は該アラルキル基の各置換基は、 $R_s$ と同様に、置換基を適宜 1 ないし 3 個有することができる。式: $Y_3-W_2-Y_4-R_s$ において、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す。

 $R_1$ の好ましい例は、例えば水素原子若しくは式:  $Y_{3a}-W_{2a}-Y_{4a}-R_{5a}$  (式 中、Raは、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級 10 アルキル基、低級アルケニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基及びインド リル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはテトラヒドロピリジル 基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基及びモルホリノ基からな る群より選択される脂肪族複素環基、W<sub>2</sub>aは、単結合、NR<sub>1</sub>a、CH (OR<sub>1</sub>a)、  $CONR_{a}$ ,  $N(R_{a})$  CO,  $N(R_{a})$  COO, OC(O)  $NR_{a}$ 又はC(O)15 O (ここにおいて、R<sub>1</sub>a及びR<sub>1</sub>aは、水素原子、該置換基を適宜1ないし3個有 していてもよい、低級アルキル基、アリール基又はアラルキル基を示す)、 Y 32 及びYaaは、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキ レン基又は低級アルキル基、水酸基、カルバモイル基、低級アルカノイルオキシ 基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル 基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイ 20 ルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低 級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基及びアロ イルアミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_{3a}-W_{2a}-Y_{4a}-R_{5}$ 25 a(式中、R sa、W 2a、Y sa 及びY 4a は、前記の意味を有する)で示される置換基 からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異 なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を 形成する場合が挙げられ、特に水素原子若しくは式:Y3b-W2b-Y4b-R,b (式中、R.,は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、

低級アルキル基、シクロ低級アルキル基及びアリール基、 $W_{2b}$ は、単結合、、N ( $R_{1b}$ ) COO又はC (O) O (ここにおいて、 $R_{1b}$ は、水素原子、該置換基を 適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基又はアラルキル基を示す)、 $Y_{3b}$ 及び $Y_{4b}$ は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは 分枝状の低級アルキレン基又はヒドロキシ低級アルキル基及び式:  $Y_{3b}$   $-W_{2b}$   $-Y_{4b}$   $-R_{5b}$  (式中、 $R_{5b}$ 、 $W_{2b}$ 、 $Y_{3b}$ 及び $Y_{4b}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜 1 ないし 3 個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、X と共に窒素原子を形成する場合が挙げられる。

10 R,及びR,は、同一又は異なって、

- (i) 独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:  $Y_3-W_2-Y_4-R_3$ (式中、 $R_3$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、
- (i i)  $R_2$ 及び $R_3$ の何れか一方が、 $R_1$ 及びXと共に一緒になって形成する、

並びに

15

20

25

(b) 
$$\langle N \rangle$$
 ,  $\langle S \rangle$  ,  $\langle N \rangle$   $\langle N \rangle$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、

(i i i) 又は一緒になって、スピロシクロ低級アルキル基、結合する Z と共に オキソ基を形成するか、若しくは結合する Z、R<sub>1</sub>及び X と共に窒素原子、酸素 原子及び硫黄原子からなる群から選択されるへテロ原子を 1 種若しくはそれ以上 包含してもよく、低級アルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級 アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カ

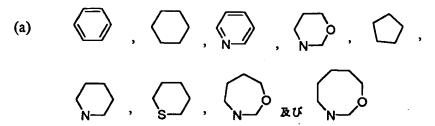
15

20

25

ルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ ルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、 ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低 級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、 低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ト リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイ ルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並び に式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_0$ (式中、 $R_0$ 、 $W_1$ 、 $Y_1$ 及び $Y_2$ は、前記の意味を有 する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ない し3個の同一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異 なる置換基を有してもよいシクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、 イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、イ ンドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル 基、オキサゾリル基、、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジ ニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリ ル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジ ニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、 ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、 チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジ オキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族 複素環基並びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリ ジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル 基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホ

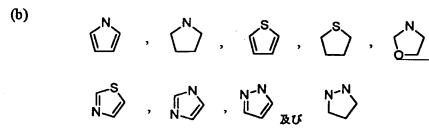
リノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる 群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していても よい、



5 並びに

10

20



からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成する。

ここで、 $R_2$ 及び $R_3$ を具体的に説明すると、(i) $R_2$ 及び $R_3$ は、同一又は異なって、独立して置換基を担う場合、(i i) $R_2$ 及び $R_3$ の何れか一方が他の置換基と共に一緒になって置換基を形成し、形成された当該置換基と他方が一緒になってさらなる置換基を形成する場合及び(i i i) $R_2$ 及び $R_3$ が一緒になって置換基を形成したり、 $R_2$ 及び $R_3$ が他の置換基等と一緒になって置換基を形成する場合の何れの場合も本発明に包含される。

次に、R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>の置換基の各態様について説明する。

- 15 (i)  $R_2$ 及び $R_3$ は、水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基 又は式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_4$  (式中、 $R_4$ 、 $W_4$ 、 $W_5$  、 $W_4$  、 $W_4$  、 $W_4$  、 $W_5$  で示される置換基を意味し、同一でも異なってもよく、それぞれ依存することなく、独立している。
  - (ii) R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>の何れか一方が、R<sub>1</sub>及びXと共に一緒になって

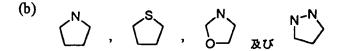
(a) 
$$\bigcirc$$
 ,  $\bigcirc$  ,

並びに

5

10

20



からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環を形成し、他方は、当該5員ないし8員環と一緒になって、当該環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子と共に5員ないし7員環を形成することができる。

 $(i\ i\ i)$   $R_2$ 及び $R_3$ は、 $(i\ i\ i-1)$  一緒になって、スピロシクロ低級アルキル基を形成するか、 $(i\ i\ i-2)$  結合するZと共にオキソ基を形成するか、 $(i\ i\ i-3)$  結合するZ、 $R_1$ 及びXと共に、窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよい

並びに

(b) 
$$\stackrel{N}{\bigcirc}$$
 ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{S}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成する 15 ことができる。

当該飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基は、低級アルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アル

10

15

キルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、 低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、ア ミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルア ンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低 級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級 アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルカノイルアミジノ低級 アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級ア ルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基か らなる群から選択される置換基並びに式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $R_p$ 、 $W_1$ 、  $Y_1$ 及び $Y_2$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択され る置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有することがで きる。

なお、スピロシクロ低級アルキル基の置換基としては、例えば低級アルキル基、 低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、アリール基等が挙げられ、中で も例えば低級アルキル基、低級アルコキシ基等が好ましい。

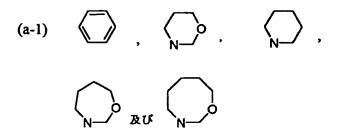
当該飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基は、さらには、シクロ低級アル キル基、アリール基、イミダンリル基、イソオキサンリル基、イソキノリル基、 イソインドリル基、インダプリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチ アゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、、ピリジル基、ピ 20 ラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル 基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナフ テニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾ オキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル 基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フ 25 ラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾリニル基、イ ソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒ ドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、 ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及び テトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合することができる。

並びに

10

5

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に 15 なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合する乙。、R、。及びXaと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子から なる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級 アルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、 ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 20 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低 級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級ア ルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アル カノイルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群から選択される置換基並びに 25 式:Y<sub>1</sub>a-W<sub>1</sub>a-Y<sub>2</sub>a-R<sub>p</sub>a(式中、R<sub>p</sub>a、W<sub>1</sub>a、Y<sub>1</sub>a及びY<sub>2</sub>aは、前記の意味 を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級アルキル基、アリール基、ピリジル基及びピラゾリル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにピペリジニル基及びピロリジニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、



並びに

5

(a-2) 
$$\begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix}$$
 ,  $\begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix}$  ,  $\begin{pmatrix} S \\ \end{pmatrix}$  by  $\begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix}$ 

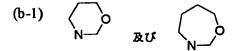
10 からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成する 場合が挙げられる。

中でも、 $R_{2b}$ 及び $R_{3b}$ は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:  $Y_{3b}-W_{2b}-Y_{4b}-R_{3b}$  (式中、 $R_{3b}$ 、 $W_{2b}$ 、 $Y_{3b}$ 及び $Y_{4b}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、 $R_{2b}$ 及び $R_{3b}$ の何れか一方が、 $R_{1b}$ 及び $X_{b}$ と共に一緒になって形成する、

並びに

15

からなる群より選択される飽和の5員ないし7員環基において、他方が結合して、 20 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合する2と共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合する $Z_b$ 、 $R_{1b}$ 及び $X_b$ と共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルキル基及び低級アルコキシカルボニル基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_{1b}-W_{1b}-Y_{2b}-R_{pb}$ (式中、 $R_{pb}$ 、 $W_{1b}$ 、 $Y_{1b}$ 及び $Y_{2b}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級アルキル基、アリール基並びにピペリジニル基及びピロリジニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、



並びに

5

10

20

25

$$(b-2)$$
  $N$  ,  $N$  ,  $N$   $RU$   $N$ 

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし7員環基を形成する 15 場合が好ましい。

 アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルホニルアルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_3-W_2-Y_4-R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す。

ここで、 $R_4$ 及び $R_5$ の形態を、詳しく説明すると、 $R_4$ 及び $R_5$ は、水素原子、 10 ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しくは式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_5$ (式中、 $R_5$ 、  $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基又は置換基を有して いてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す。

該低級アルキル基、該アリール基又は該アラルキル基は、適宜1ないし3個の 同一又は異なる置換基を有することができる。

- 15 置換基の具体例としては、例えば低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、
- 20 低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、 ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモ イルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキル アミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低 級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級 25 アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルア ミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: Y3-W2-Y4-R、(式中、R3、W2、Y3及びY4は前

記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基が挙げられる。

式  $\longrightarrow$  は、単結合又は二重結合を示す。当該式に関与する、 $Z \times R_1 \times R_2 \times R_3$ 及びXの種類により、何れの結合をとることができる。

5 次に、本発明の一般式 (I) の化合物について説明する。

一般式(I)

10

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X = Z \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
Ar
\end{array}$$
(I)

[式中、Ar、X、Y、Z、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$  及び式 --- は前記の意味を有する。]の化合物は、良好なCdk4及び/又はCdk6阻害作用を有するが、中でも、一般式(I-a)

$$\begin{array}{c} R_{1a} \qquad R_{2a} \\ X_{a} \quad X_{a} \quad R_{3a} \\ Y_{a} \qquad R_{3a} \qquad HN \qquad H \\ N \qquad Ar_{a} \qquad (I-a) \end{array}$$

[式中、 $Ar_a$ 、 $X_a$ 、 $Y_a$ 、 $Z_a$ 、 $R_{1a}$ 、 $R_{2a}$ 、 $R_{3a}$ 、 $R_{4a}$ 、 $R_{5a}$ 及び式  $\longrightarrow$  は前記の意味を有する。]の化合物が好適であり、特に一般式(I-b)

$$\begin{array}{c|c}
R_{1b} & R_{2b} \\
X_{b} = Z_{b} & R_{3b} \\
Y_{b} & & & & \\
Y_{b} & & & & \\
& & & & \\
& & & & \\
R_{4b} & R_{5b} & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
Ar_{b} & (I-b)$$

15 [式中、 $Ar_b$ 、 $X_b$ 、 $Y_b$ 、 $Z_b$ 、 $R_{1b}$ 、 $R_{2b}$ 、 $R_{3b}$ 、 $R_{4b}$ 、 $R_{5b}$ は及び式  $\longrightarrow$  前記の意味を有する。] の化合物が好ましい。

10

15

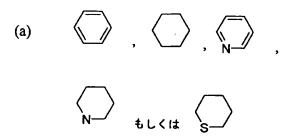
20

$$\begin{array}{c|c}
R_{1p} & R_{2p} \\
X_{p} & HN & H \\
R_{4p} & R_{5p}
\end{array}$$

[式中、 $Ar_p$ は、適宜置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、 $X_p$ は、炭素原子(CH)又は窒素原子、 $R_{1p}$ は、水素原子又は適宜置換基を有してもよい低級アルキル基、 $R_{2p}$ は、水素原子又はオキソ基(結合する炭素原子と共にカルボニル基を形成する)を示すか、又は結合する炭素原子、 $R_{1p}$ 及び $X_p$ と共に窒素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種もしくはそれ以上包含してもよく適宜置換基を有していてもよい、飽和もしくは不飽和の5員もしくは6員環基を形成し、 $R_{4p}$ 及び $R_{5p}$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基又は適宜置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基もしくはアラルキル基を示す]で表される化合物は、一般式(I)の化合物に包含され、良好なI0 は 4 及び/又はI1 以 C d k 6 阻害作用を示す。

以下、一般式(I-p)の化合物について説明すると、Arpは、例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基であり、中でも例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、ピラブリル基及びイミダブリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基が好ましく、特に例えばピリジル基及びピラブリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基が好ましい。

 $R_{2p}$ が結合する炭素原子、 $R_{1p}$ 及びXと共に形成する飽和もしくは不飽和の 5 員又は 6 員環基の具体例としては、



又は

15

20

(b) 
$$\stackrel{N}{\longrightarrow}$$
  $\stackrel{N}{\longrightarrow}$   $\stackrel{N}{\longrightarrow}$   $\stackrel{N}{\longrightarrow}$   $\stackrel{N-N}{\longrightarrow}$   $\stackrel{N-N}{\longrightarrow}$ 

等が挙げられる。

一般式(I-p)の化合物の内、Ar゚又はR゚゚が結合する炭素原子、R゚゚及 びX、と共に形成する飽和もしくは不飽和の5員もしくは6員環基の置換基が、 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、ヒドロキシ低級アルキル基、 シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カル バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低 10 級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキ シ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ 基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アル キルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、 ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキ ル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジ ノ低級アルキル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基、低 級アルコキシイミノ基並びに式: $Y_{1p}-W-Y_{2p}-R_{pp}$ [式中、 $R_{pp}$ は、水素 原子又は適宜置換基を有していてもよい、低級アルキル基、シクロ低級アルキル 基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、アリール基、芳香族複素環基もしく は脂肪族複素環基、Wは、単結合、酸素原子、硫黄原子、スルフィニル基、スル ホニル基、NR<sub>ap</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>ap</sub>、N(R<sub>ap</sub>) SO<sub>2</sub>NR<sub>ap</sub>、N(R<sub>ap</sub>) SO<sub>2</sub>、

 $CH(OR_{qp})$ 、 $CONR_{qp}$ 、 $N(R_{qp})$  CO、 $N(R_{qp})$   $CONR_{rp}$ 、 $N(R_{qp})$  COO  $N(R_{qp})$   $N(R_{qp$ 

また、一般式(I)

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X = Z \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
A_\Gamma
\end{array}$$
(I)

10

5

[式中、Ar、X、Y、Z、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$  及び式  $\longrightarrow$  は前記の意味を有する。]の化合物中、 $R_4$ 、 $R_5$ 及び一HNCONH—Arは、ベンゼン環部分であれば、何れの置換位置においても置換することができる。

従って、一般式 (I) の化合物は、一般式 (I-1)

15

[式中、Ar、X、Y、Z、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$  及び式  $\longrightarrow$  は前記の意味を有する] の化合物、一般式 (I-2)

[式中、Ar、X、Y、Z、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub> 及び式 → は前記の意 20 味を有する] の化合物、一般式 (I-3)

$$\begin{array}{c}
R_1 & R_2 \\
X - Z & R_3 \\
\hline
 & R_5 \\
HN & H \\
 & N \\
 & N \\
 & N \\
 & N
\end{array}$$
(I-3)

[式中、Ar、X、Y、Z、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$  及び式  $\longrightarrow$  は前記の意味を有する]の化合物及び一般式(I-4)

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X=Z \\
R_3 \\
R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_4 \\
R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_4 \\
R_5
\end{array}$$

10

15

20

5 [式中、Ar、X、Y、Z、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$  及び式  $\longrightarrow$  は前記の意味を有する]の化合物から構成され、これらの化合物の中で、一般式 (I-1) の化合物が好適である。

一般式(I)の化合物の医薬として許容される塩としては、医薬上許容される 慣用的なものを意味し、置換基として存在する場合の、カルボキシル基または側 鎖上の塩基または酸性残基における塩類を挙げることができる。

該カルボキシル基または酸性残基における塩基性付加塩としては、例えばアルカリ金属である例えばナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩の他;例えばカルシウム塩、マグネシウム塩等のアルカリ土類金属塩;例えばアンモニウム塩;例えばトリメチルアミン塩、トリエチルアミン塩;ジシクロヘキシルアミン塩、エタノールアミン塩、ジエタノールアミン塩、トリエタノールアミン塩、プロカイン塩等の脂肪族アミン塩;例えばジベンジルエチレンジアミン等のアラルキルアミン塩;例えばピリジン塩、ピコリン塩、キノリン塩、イソキノリン塩等の複素環芳香族アミン塩;例えばテトラメチルアンモニウム塩、ベンジルトリメチルアンモニウム塩、ベンジルトリオチルアンモニウム塩、ベンジルトリプチルアンモニウム塩、メチルトリオクチルアンモニウム塩、テトラブチルアンモニウム塩等の第4級アンモニウム塩;アルギニン塩、リジン塩等の塩基性アミノ酸塩等が挙げられる。

側鎖上の塩基における酸付加塩としては、例えば塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩、りん酸塩、炭酸塩、炭酸水素塩、過塩素酸塩等の無機酸塩;例えば酢酸塩、プロピオン酸塩、乳酸塩、マレイン酸塩、フマール酸塩、酒石酸塩、りんご酸塩、くえん酸塩、アスコルビン酸塩等の有機酸塩;例えばメタンスルホン酸塩、イセチオン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩等のスルホン酸塩;例えばアスパラギン酸塩、グルタミン酸塩等の酸性アミノ酸塩等が挙げられる。

一般式(I)の化合物の医薬として許容される無毒性エステルとしては、該カルボキシル基における医薬上許容される慣用的なものを意味する

以下に、本発明の一般式(I)の化合物中、好適な化合物例について言及する が、後述する実施例化合物を含めて、好適な化合物群は、N'-(ピロリジノ[2, 10 1-b] イソインドリンー 4-オン-8-イル) -N-(5-(2-オクチルア)ミノメチル)ピラゾールー3-イル)ウレア(563の化合物)、N'-(ピロ リジノ[2,1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル)-N-(5-(2-メチルー4, 4ージメチルペンチルアミノメチル) ピラゾールー3ーイル) ウレ 15 ア(5 6 4 の化合物)、N'ー(ピロリジノ [ 2 , 1 ー b ] イソインドリンー 4 ー オン-8-1ル) -N-(5-(5-1)+1)-1ピラゾール-3 - イル) ウレア (581 の化合物)、N' - (ピロリジノ [2,1-b] イソインドリンー 4-オン-8-イル) -N-(5-(2-メチルイン)ダンー2ーイルアミノメチル) ピラゾールー3ーイル) ウレア (589の化合物)、 20 N'ー(ピロリジノ [2.1ーb] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -- Nー (5-(5-クロロインダン-2-イルアミノメチル)ピラゾール-3-イル) ウレア (595の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリンー **4ーオン-8-イル)-N-(5-(6-メチルピリジン-2-イル)ピラゾー** ルー3ーイル) ウレア (605の化合物)、N'ー (ピロリジノ [2, 1-b] 25 イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N-(5-(ピロリジン-2-イル) ピラゾール-3-イル) ウレア (611の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (5- (t-ブチルアミ ノメチル) ピラゾールー3-イル) ウレア (662の化合物)、N'- (ピロリ

ジノ [2, 1-b] イソインドリンー4ーオン-8ーイル)-N-(5-(ピラ

ゾロ [5,4-b] ピリジン-3-イル) ウレア (613の化合物)、N'- (ピ ヒドロキシメチルシクロペンチルアミノメチル)ピラゾールー3-イル)ウレア (572の化合物)、N'ー(ピロリジノ[2.1-b]-4-オキソイソイン ドリン-8-イル)-N-(5-(N-t-ブチル-N-メチルーアミノメチル) 5 ピラゾールー3ーイル) ウレア(596の化合物)、N'ー(ピロリジノ [2. 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(4-(N-ベンジル-1, 2, 5, 6ーテトラヒドロピリジンー4ーイル) ピリジンー2ーイル) ウレ ア(254の化合物)、N'ー(ピロリジノ[2,1-b] イソインドリンー4ー 10 オンー8ーイル) -N-(4-(N-ベンジル-4-ピペリジル) ピリジン-2-イル) ウレア(255の化合物)、N'ー(ピロリジノ [2, 1ーb] イソイン ドリン-4-オン-8-イル) -N-(4-(N-ベンジル-1, 2, 5, 6-テトラヒドロピリジン-3-イル)ピリジン-2-イル)ウレア(256の化合 物)、N'-(ピロリジノ[2,1-b]イソインドリン-4-オン-8-イル)-N-(4-(N-ベンジル-3-ピペリジル) ピリジン-2-イル) ウレア (2 15 57の化合物)、N'-(ピロリジノ[2,1-b]-4-オキソイソインドリ ル) ピリジンー2ーイル) ウレア、N'ー(ピロリジノ [2, 1-b] イソイン ドリンー4ーオンー8ーイル) -N- (4- (N-アセチル-3-ピペリジル) 20 ピリジンー2ーイル) ウレア、N'ー(ピロリジノ [2, 1ーb] イソインドリ ンー4ーオン-8-イル) -N- (ピペリジノ[3, 4-c] ピリジン-6-イ ル) ウレア (317の化合物)、N'ー (ピロリジノ [2, 1-b] イソインド リン-4-オン-8-イル) -N-(ピロリジノ[3,4-c]ピリジン-5-イル) ウレア、N'ー(ピロリジノ [2.1-b] イソインドリンー4ーオンー 8-イル)-N-(4-(シクロヘキシルアミノエチル)ピリジン-2-イル) 25 ウレア、N'ー(ピロリジノ [ 2 ,1 ー b ] イソインドリンー4ーオンー8ーイ ル) -N-(4-(N-シクロヘキシルピロリジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア(180の化合物)、N'ー(ピロリジノ [2, 1-b] イソイン ドリン-4-オン-8-イル)-N-(4-(N-ベンジルピロリジン-3-イ

ル) ピリジン-2-イル) ウレア (165の化合物)、N'- (N-シクロペン チルー3ーメチルイソインドリンー1ーオンー4ーイル)ーNー(ピリジンー2ー イル) ウレア (428 の化合物)、N'-(3-t-7) チルイソインドリノ [3,2-b] オキサゾリジン-4-オン-8-イル) -N- (4- (N-ベンジルピ ロリジン-3-イル)ピリジン-2-イル)ウレア(526の化合物)、N'-5 (2-メチルイソインドリノ「3, 2-b] ペルヒドロ-1, 3-オキサジン-5ーオン-9-イル)-N-(4-(N-ベンジルピロリジン-3-イル)ピリ ジンー2-イル) ウレア (541の化合物) 及びN'- (イソインドリノ「2. 3-b]ペルヒドロー1、4-メタノー6、11a-ベンゾキサジン-11-オ 10 ンー 7 ーイル) Nー (ピリジンー 2 ーイル) ウレア (4 7 6 の化合物) 等であり、 中でも例えば N'-(ピロリジノ[2,1-b]イソインドリン-4-オンー8-(1)-N-(5-(2-x)) (2-x) パラゾール-3-(1) ウレア、N'-(ピロリジノ[2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イ ル)-N-(5-(2-メチルー4.4-ジメチルペンチルアミノメチル)ピラ ゾール-3-4ル) ウレア、N'-("ロリジノ[2, 1-b] 4 ソインドリンー15 4ーオン-8-イル)-N-(5-(5-メトキシインダン-2-イルアミノメ チル) ピラゾール-3 - イル) ウレア、N' - (ピロリジノ [2, 1-b] イソ インドリンー4ーオンー8ーイル) -N-(5-(2-メチルインダン-2-イ ルアミノメチル) ピラゾールー3-4ル) ウレア、N'-(1) (ピロリジノ 12.1-120 b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(5-(5-クロロインダン-2-イルアミノメチル) ピラゾール-3-イル) ウレア、N'- (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (4- (N-ベンジルー 1, 2, 5, 6-テトラヒドロピリジン-4-イル) ピリジン-2-イル) ウレ T, N' - ( ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) ー25 (ピロリジノ[2.1-b]イソインドリン-4-オン-8-イル)-N-(ピ ペリジノ [3, 4-c] ピリジン-6-4ル) ウレア、N'-(ピロリジノ [2,1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (4- (N-シクロヘキ シルピロリジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'- (ピロリジノ

[2, 1-b] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N-(4-(N-x)) ジルピロリジンー3ーイル)ピリジンー2ーイル)ウレア、N'-(3-t-x) チルイソインドリノ[3, 2-b] オキサゾリジンー4ーオンー8ーイル)-N-(4-(N-x)) ピリジンー3ーイル)ピリジンー2ーイル)ウレア、N'-(2-x) チルイソインドリノ[3, 2-b] ペルヒドロー1, 3-x キサジンー5ーオンー9ーイル)-N-(4-(N-x)) ピリジンー3ーイル)ピリジンー3ーイル)ピリジンー2ーイル)ウレア及びN'-(4-x) パーパーオントリノ[2, 3-b] ペルヒドロー1, 4-x タノー6, 11a-x イングキサジンー11ーオンー7ーイル)N-(2-x) リジンー2ーイル)ウレア等が特に好ましい。

10 次に、本発明の一般式 (I) の化合物の製造方法について説明する。

一般式(I)の化合物は、以下の製造法A、製造法B又は製造法Cにより製造することができる。

## 製造法A

一般式(I)の化合物は、一般式(III)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X=Z$   $R_{30}$   $NH_2$  (III)

15

20

- 25

[式中、X及びZは、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、R10又はR20及び/若しくはR50と一緒になって、CH又は窒素原子、Yは、CO、SO又はSO2、R10は、水素原子若しくは式:Y30-W20-Y40-R50(式中、R50は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピリジンル基、ピリジンによ、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベン

ゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニ ル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、 フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、 イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラ 5 ヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリ ニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリ ニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基、W20は、単結合、酸素原子、 硫黄原子、SO、SO2、NR10、SO2NR10、N(R10)SO2NR10、N(R 10  $_{10}$ ) SO<sub>2</sub>, CH (OR<sub>10</sub>), CONR<sub>10</sub>, N (R<sub>10</sub>) CO, N (R<sub>10</sub>) CON  $R_{uo}$ , N  $(R_{to})$  COO, N  $(R_{to})$  CSO, N  $(R_{to})$  COS, C  $(R_{uo})$  $=CR_{10}$ ,  $C\equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O)  $NR_{10}$ , OC (S) N $R_{io}$ 、SC(O)、SC(O) NR $_{io}$ 又はC(O) O(ここにおいて、 $R_{io}$ 及び Ruoは、水素原子若しくは低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、シア 15 ノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カルバ モイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護 されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低 級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキ 20 シカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級 アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ 基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、 保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ 基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていてもよいアミノ低級アルキル 25 基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、 トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロ イルアミノ基: 低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、保護さ れていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より

25

選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y30及びY40は、同一又は 異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す) で示さ れる置換基、又は低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カルバモイル基、 5 ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されていて もよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、 保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、 低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルア 10 ミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバ モイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキ ルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、保護されてい てもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級 アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキ ル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級 15 アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイル アミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニ ル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミ ノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y 30-W<sub>20</sub>-Y<sub>40</sub>-R<sub>50</sub>(式中、R<sub>50</sub>、W<sub>20</sub>、Y<sub>30</sub>及びY<sub>40</sub>は、前記の意味を有 する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ない し3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又 は、Xと共に窒素原子を形成し、R20及びR30は、同一又は異なって、独立して 水素原子、保護されていてもよい水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若 しくは式:  $Y_{30} - W_{20} - Y_{40} - R_{30}$  (式中、 $R_{30}$ 、 $W_{20}$ 、 $Y_{30}$ 及び $Y_{40}$ は、前 記の意味を有する)で示される置換基であるか、R^.及びR^.の何れか一方が、 R、及びXと共に一緒になって形成する、

(a) 
$$\bigcirc$$
 ,  $\bigcirc$  ,

並びに

5

10

15

20

25

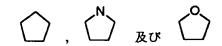
(b) 
$$\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$$
 ,  $\stackrel{\mathsf{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合する2と共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合する乙、R、。及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からな る群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級ア ルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、保護されて いてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよい カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アル カノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低 級アルキル基、ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アル キル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカル ボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミ ノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル 基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキ ルカルバモイルオキシ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていて もよいアミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アル キルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級 アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アル キル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキ ルスルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アル

15

20

コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:  $Y_{10}-W_{10}-Y_{20}-R_{p0}$  (式中、 $R_{p0}$ は、水素原子又は該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜 1 ないし 3 個、さらには



からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有し ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキ サゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル 基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキ サゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピ ラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒ ドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベ ンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリ アゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、 ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基 及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 される脂肪族複素環基、Wioは、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO2  $NR_{00}$ ,  $SO_{2}NR_{00}$ ,  $N(R_{00})$   $SO_{2}NR_{10}$ ,  $N(R_{00})$   $SO_{2}$ , CH(O $R_{00}$ ),  $CONR_{00}$ ,  $N(R_{00})$  CO,  $N(R_{00})$   $CONR_{10}$ ,  $N(R_{00})$  COO, N  $(R_{a0})$  CSO, N  $(R_{a0})$  COS, C  $(R_{a0})$  =  $CR_{a0}$ , C  $\equiv$  C, CO, CS, OC (O), OC (O)  $NR_{00}$ , OC (S)  $NR_{00}$ , SC (O), SC(O)NR<sub>go</sub>又はC(O)O(ここにおいて、R<sub>go</sub>及びR<sub>ro</sub>は、水素原子若 しくは低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、 シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カ

10

15

20

25

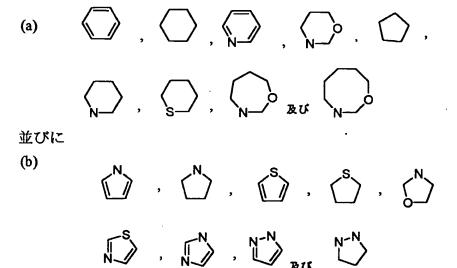
ルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ 低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル コキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていてもよいアミノ低級ア - ルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ 基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキ ルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基から なる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、 低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y,0及びY20は、 同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有してい てもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置換基 からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる 置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよ いシクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、 イソキノリル基、イソインドリル基、インダブリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、、 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、 キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリ「 ル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾ リル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、 ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、 フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレン

10

15

20

ジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、



からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成し、R40及びR50は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、保護されていてもよいアミノ基若しくは式:Y30-W20-Y40-R50(式中、R50、W20、Y30及びY40は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ佐級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、

ノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルホニルスルホニルスルスルフィニル基、低級アルキルスルホニルスルスルカニルスルスルカニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_{30}-W_{20}-Y_{40}-R_{30}$ (式中、 $R_{30}$ 、 $W_{20}$ 、 $Y_{30}$ 及び $Y_{40}$ は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、式 --- は、単結合又は二重結合を示す〕で表される化合物と、一般式(IV)

10

15

20

25

「式中、Ar。は、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル 基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピ ラゾリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、 キノリル基、イソギノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基か らなる群から選択される含窒素複素芳香環基であって、

(1) 低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアミノ基、が低級アルキルアミノ基、ドリ低級アルキルアシモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低

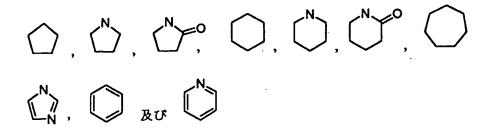
10

15

20

級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基並びに式:  $Y_{10}-W_{10}-Y_{20}-R_{p0}$ (式中、 $R_{p0}$ 、 $W_{10}$ 、 $Y_{10}$ 及び $Y_{20}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、

(2)低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護 されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低 級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキ シカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級 アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ 基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、 低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ 基、保護されていてもよいアミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アル キル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低 級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルス ルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基及 び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基 (以下、保護されていてもよい環上置換基と略す。) が結合する環上の炭素原子、 その隣接する炭素原子並びに当該保護されていてもよい環上置換基上の炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される保護されていてもよい5員ないし7員環を形成する含 窒素複素芳香環基又は

(3) 式:  $Y_{10} - W_{10} - Y_{20} - R_{p0}$  (式中、 $Y_{10}$ 、 $W_{10}$ 、 $Y_{20}$ 及び $R_{p0}$ は前記 の意味を有する) で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭 素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

からなる群より選択される保護されていてもよい5員ないし7員環を形成する含 窒素複素芳香環基を示す]で表される化合物とを反応させ、一般式(II)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

10

[式中、 $Ar_0$ 、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、  $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 -- は、前記の意味を有する]の化合物とし、適宜保護基を除去することにより、一般式 (I)

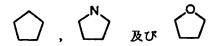
$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X = Z \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
Ar
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(I) \\
R_4 \\
R_5
\end{array}$$

(1) 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキ シル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイル オキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキ ル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキ - シ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級 アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ 低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルア ミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級 アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級ア 10 ルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミ ノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アル キルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミ ノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択され る置換基並びに式:Y,-W,-Y,-R。(式中、R,は、水素原子又は該置換基 15 を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若し くは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さらには



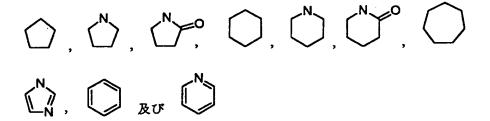
からなる群より選択される部分構造を含む 2 環性若しくは 3 環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインインドリル基、ジヒドロインドリル基、ジロインドリル基、バンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベングチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベングフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアブリル基、ベングジオキサニル基

PCT/JP00/04991

及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 5 される脂肪族複素環基、W1は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。N  $R_a$ ,  $SO_2NR_a$ ,  $N(R_q)SO_2NR_r$ ,  $N(R_q)SO_2$ ,  $CH(OR_q)$ , C $ONR_{\bullet}$ ,  $N(R_{\bullet})$  CO,  $N(R_{\bullet})$   $CONR_{\bullet}$ ,  $N(R_{\bullet})$  COO,  $N(R_{\bullet})$  CSO, N (R<sub>g</sub>) COS, C (R<sub>g</sub>) = CR,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), 10 OC (O) NR。、OC (S) NR。、SC (O)、SC (O) NR。又はC (O) O(ここにおいて、R。及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低 級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 15 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ ルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、 ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低 20 級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、 低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ト リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイ ルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は 25 該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若 しくはアラルキル基を示す)、Y,及びY。は、同一又は異なって、単結合又は該 2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状 の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基

15

であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい含窒素 複素芳香環基、

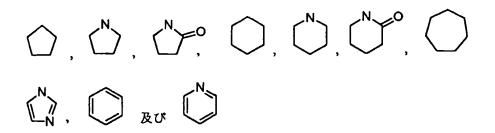


からなる群より選択される 5 員ないし 7 員環を形成する含窒素複素芳香環基又は (3) 式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を 有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並 びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

15

20

25



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する含窒素複素芳香環基、R  $_1$ は、水素原子若しくは式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_4$ (式中、 $R_4$ は、水素原子又は該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル 基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、 イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、イ ンドリル基、インドリジニル基、イソチアソリル基、エチレンジオキシフェニル 基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニ ル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル 基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ ル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベ ンゾトリアソリル基、ベンソフラニル基、チアソリル基、チアジアゾリル基、チ エニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオ キサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複 素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリ ジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピペ リジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノ リニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複 素環基、W₂は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO₂、NRι、SO₂NR  $_{t}$ , N (R<sub>t</sub>) SO<sub>2</sub>NR<sub>u</sub>, N (R<sub>t</sub>) SO<sub>2</sub>, CH (OR<sub>t</sub>), CONR<sub>t</sub>, N (R  $(R_1)$  CO, N  $(R_1)$  CONR $(R_1)$  COO, N  $(R_1)$  CSO, N  $(R_1)$ COS,  $C(R_x) = CR_x$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC(O), OC(O) NR,、OC (S) NR,、SC (O) 、SC (O) NR,又はC (O) O (ここにお いて、R,及びR。は、水素原子若しくは低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア

15

20

25

ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ 低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル コキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級ア ルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシ イミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有し ていてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y 3及びY₄は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキ レン基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ 低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル コキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級ア ルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシ

イミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$  (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜 1 ないし 3 個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、X と共に窒素原子を形成し、 $R_2$  及び $R_3$ は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$  (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、 $R_2$ 及び $R_3$ の何れか一方が、 $R_1$ 及びX と共に一緒になって形成する、

10 並びに

(b) 
$$\langle N \rangle$$
 ,  $\langle S \rangle$  ,  $\langle N \rangle$   $\langle N \rangle$ 

環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に なって、スピロ低級アルキル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、若し 15 くは結合するZ、R,及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群 から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキ ル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、シアノ 基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、 20 低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、 シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カル バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低 級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキ ル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモ イルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ 25

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、

10

15

20

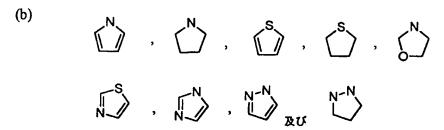
25

ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ 低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノ イルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスル ホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y,-W,-Y。-R, (式中、 $R_s$ 、 $W_1$ 、 $Y_1$ 及び $Y_2$ は、前記の意味を有する)で示される置換基から なる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換 基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよいシ クロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソ キノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニ ル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、、ピ リジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キ ノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル 基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリ ル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベ ンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、 フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレン ジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾ リニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル 基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペ リジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノ リニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複 素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

並びに

15

20



からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成し、 R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基 若しくは式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_4$ (式中、 $R_4$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味 5 を有する)で示される置換基又は低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボ キシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイ ルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アル キル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコ 10 キシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低 級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、 ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモ イルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキル アミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低 級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級 アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルア ミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択さ れる置換基並びに式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_1$ (式中、 $R_1$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前 記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、 適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、 アリール基若しくはアラルキル基を示し、X、Y、Z及び式 --- は、前記の意 味を有する]の化合物とすることによって、製造することができる。

25 また、一般式(I)の化合物は一般式(III)の化合物に対し、例えばトリ クロロアセチル化又はpーニトロフェノキシカルボニル化を行った後、一般式(V

25

I) の化合物と反応させることによっても製造することができる。

一般式(III)の化合物と一般式(IV)の化合物との反応は、一般式(I II)の化合物1モルに対して、一般式(IV)の化合物を好ましくは概ね1モル用いて行われる。

5 また、一般式 (III) の化合物に対するトリクロロアセチル化又はpーニトロフェノキシカルボニル化は一般式 (III) の化合物1モルに対して、対応するハロゲン化物を1~5モル、好ましくは概ね1モル用いて行われる。次いで、得られた一般式(III)の化合物のトリクロロアセチル化物又はpーニトロフェノキシカルボニル化物1モルに対し、一般式 (VI) の化合物を1~5モル、好ましくは概ね1モル用いて反応を行う。

反応は、通常、例えばテトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類、例えばベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、又はそれらの混合溶媒等不活性溶媒中で行われる。

反応温度は、使用される原料化合物に応じて適宜選択されるが、通常、0℃か 15 ら反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは20~100℃である。

反応時間は、通常、20分~24時間、好ましくは1時間~4時間で完結するが、適宜増減することができる。

なお、一般式 (I I I) の化合物及び一般式 (I V) の化合物において例えば 水酸基、アミノ基、カルボキシル基等の官能基又は当該官能基を含む例えばヒドロキシ低級アルキル基、アミノ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基等の 置換基が存在する場合、当該水酸基、アミノ基、カルボキシル基、ヒドロキシ低級アルキル基、アミノ低級アルキル基、カルボキシル基の保護基を、適宜、水酸基の保護基、アミノ基の保護基、カルボキシル基の保護基で保護した 後に反応を行を行うことが好ましい。反応終了後に得られた一般式 (I I) の化合物の当該保護基を除去することにより、一般式 (I) の化合物を製造することができる。

水酸基の保護基としては、例えばtertーブチルジメチルシリル基、tertーブチルジフェニルシリル基等の低級アルキルシリル基;例えばメトキシメチル基、2ーメトキシエトキシメチル基等の低級アルコキシメチル基;例えばベン

15

ジル基、p-メトキシベンジル基等のアラルキル基;例えばホルミル基、アセチル基等のアシル基等が挙げられ、特にtert-ブチルジメチルシリル基、アセチル基等が好ましい。

アミノ基の保護基としては、例えばベンジル基、pーニトロベンジル基等のアラルキル基;例えばホルミル基、アセチル基等のアシル基;例えばエトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニル基等の低級アルコキシカルボニル基;例えばベンジルオキシカルボニル基、pーニトロベンジルオキシカルボニル基等のアラルキルオキシカルボニル基等が挙げられ、特にpーニトロベンジル基、tertーブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基等が好ましい。

10 カルボキシル基の保護基としては、例えばメチル基、エチル基、tert ーブ チル基等の低級アルキル基;例えばベンジル基、pーメトキシベンジル基等のア ラルキル基等が挙げられ、特にメチル基、エチル基、ベンジル基等が好ましい。

保護基の除去はその種類及び化合物の安定性により異なるが、文献記載の方法 「プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス(Prote ctive Groups in Organic Synthesis), T. W. グリーン (T. W. Greene) 著、John Wiley & Son s社 (1981) 年参照] 又はそれに準ずる方法に従って、例えば酸又は塩基を 用いる加溶媒分解、水素化金属錯体等を用いる化学的還元又はパラジウム炭素触 媒、ラネーニッケル触媒等を用いる接触還元等により行うことができる。

**20** 一般式(I)の化合物が 2 環性の縮合環基を形成するときの 1 例に挙げられる例えば  $R_2$  及 び  $R_3$  が Z と共にオキソ基を形成する化合物、即ち一般式( $I^3$ )

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & O \\
\hline
 & HN & H \\
\hline
 & R_4 & R_5
\end{array}$$

【式中、Ar、X、Y、R<sub>1</sub>、R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、前記の意味を有する】の化合物は、一般式(IV)

$$N_3$$
  $Ar_0$  (IV)

[式中、Ar。は、前記の意味を有する]で表される化合物と一般式 (III')

$$\begin{array}{c} R_{10} \\ X \\ \hline \\ R_{40} \\ R_{50} \end{array} \qquad \text{NH}_2 \qquad \text{(III')}$$

[式中、X、Y、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物とを反応させて、一般式 (II'-a)

$$R_{10}$$
  $R_{10}$   $R$ 

5

[式中、 $Ar_0$ 、X、Y、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物とし、適宜保護基を除去することにより製造することができる。各工程の反応条件は、製造法Aと同様に行うことができる。

なお、この製造法はR<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>が水素原子、アルキル基又はアルコキシ基 10 である化合物の製造にも適用することができる。

### 製造法B

一般式(I)の化合物は、一般式(V)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X=Z$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

【式中、X、Y、Z、R10、R20、R30、R40、R50 及び式 === は、前記の意15 味を有する]で表される化合物と一般式 (VI)

## $H_2N-Ar_0$ (VI)

[式中、Ar。は、前記の意味を有する]で表される化合物とを反応させ、一般式(II)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_0$ 、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 — は、前記の意味を有する]の化合物とし、適宜保護基を除去することにより、一般式 (I)

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & R_2 \\
X = Z & R_3 \\
\hline
\parallel & HN & H \\
R_4 & R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
H & H & H \\
R_4 & R_5 & H
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
H & H & H \\
R_5 & H & H \\
H & H & H
\end{array}$$

[式中、Ar、X、Y、Z、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、  $R_4$ 、 $R_5$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の 意味を有する] の化合物とし、製造することができる。

本製造法の工程は、製造法Aの一般式(I)の化合物及び一般式(II)の化合物を製造する工程の方法に準じて行うことができる。

#### 10 製造法C

5

本製造法は、一般式(I)において、Arがピラゾリル基である化合物の製造方法である。

即ち、一般式(VII)

15 [式中、Lは、保護されていてもよい他の官能基に変換可能な官能基を有する反応性置換基、T<sub>10</sub> は、単結合又は適宜、保護された置換基を有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基、アリール基、芳香族複素環基、脂肪族複素環基若しくはアラルキル基を含む変換可能な官能基を有するAr<sub>0</sub>を示す]の化合物と一般式(VIII)

20  $H_2 N - NH - R_{60}$  (VIII)

[式中、 R<sub>6</sub>。は、水素原子又はアミノ基の保護基を示す]の化合物を反応させて、一般式 (IX)

 [式中、 T<sub>10</sub>、R<sub>60</sub> 及びLは、前記の意味を有する]の化合物とし、該化合物、

 一般式(III)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{10}$   $R_{20}$ 

5 [式中、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、 R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、 R<sub>40</sub>、 R<sub>50</sub> 及び式 --- は、前記の 意味を有する]の化合物及びギ酸エステルの反応性誘導体を、適宜塩基の存在下 に反応させて、一般式 (X)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{60}$   $R_{60}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{60}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{10}$ 

[式中、X、Y、Z、T<sub>10</sub>、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>、R<sub>60</sub>、式  $\longrightarrow$  及 び Lは、前記の意味を有する  $\Big]$  の化合物とした後、置換基  $\Big[ L$  の変換反応及び/ $\Big[ Y \Big]$  は保護基を除去することにより、一般式  $\Big( I \Big)^{\prime\prime} \Big)$ 

$$\begin{array}{c} R_1 \\ X = Z - R_3 \\ \hline \begin{array}{c} 1 \\ H \\ R_4 \end{array} \\ \begin{array}{c} R_5 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} N \\ O \end{array} \\ \begin{array}{c} N \\ O \end{array} \\ \begin{array}{c} T_1 \\ O \end{array} \\ \begin{array}{c} T_1 \\ O \end{array}$$

[式中、 $T_1$ は、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基、アリール基、芳香族複素環基、脂肪族複素環基若しくはアラルキル基を含む変換可能な 15 官能基を有する $Ar_Q$ は、 $W_1-Y_2-R_p$ を示し(ここで、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は

10

15

20

前記の意味を有する)、X、Y、Z、R 、 $R_1$ 、  $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

一般式(VII)の化合物と一般式(VIII)の化合物とを反応させて、一般式(IX)の化合物を製造する反応は、一般式(VII)の化合物1モルに対し、一般式(VIII)の化合物1モルないし過剰モル、好ましくは2~3モルを、例えばエタノール、ブタノール等のアルコール中で反応させることにより行うことができる。用いる一般式(VIII)の化合物が酸との塩である場合、例えばトリエチルアミン等の塩基を一般式(VIII)の化合物1モルに対し2~5モル、好ましくは2~3モルの存在下、一般式(VIII)の化合物の遊離体を生成させることが好ましい。

反応温度は、通常、20  $\mathbb{C}$  ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは 0  $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$ 

一般式(IX)の化合物、一般式(III)の化合物及びギ酸エステルの反応性誘導体を、適宜塩基の存在下に反応させて、一般式(X)の化合物を製造する反応は、一般式(IX)の化合物1モルに対し、一般式(III)の化合物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用いる。ギ酸エステルの反応性誘導体は、一般式(IX)の化合物1モルに対し1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルを、塩基はギ酸エステルの反応性誘導体に対し、1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用いる。なお、ギ酸エステルの反応性誘導体とは、アミドカルボン酸エステルを生成しうるものであれば、特に限定されないが、具体的には例えばクロロギ酸pーニトロフェニル、クロロギ酸メチル等が挙げられる。

反応は通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩化メ 25 チレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類;例えばベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類;例えばジメチルホルムアミド、アセトン、酢酸エチル等の非プロトン性極性 溶媒、又はその混合溶媒等が挙げられる。

反応温度は、一般式(IX)の化合物とギ酸エステルの反応性誘導体との反応

では、通常、20  $\mathbb{C}$ ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20  $\mathbb{C}$   $\mathbb{C$ 

さらに一般式(X)の化合物に金属錯体を触媒としてカルボキシル基を導入し、常法に従って例えばアミド体、エステル体等に誘導化した後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式(I'')の化合物を製造することができる。

10 また、一般式(X)の化合物は、一般式(IX)の化合物、一般式(III) の化合物及びギ酸エステルの反応性誘導体を使用する方法に代えて、例えば一般式(III)の化合物を活性炭存在下においてジホスゲンと反応させイソシアネートとした後、一般式(IX)の化合物と反応させることによっても製造することができる。

15 反応は、通常不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては例えばテトラヒ ドロフラン等が挙げられる。

反応に用いる各試薬の量は、一般式 (III) の化合物 1 モルに対し、ジホス ゲンを 1 モルないし過剰モル、好ましくは 1 モルであり、活性炭は 5 g、一般式 (IX) の化合物は 1 モルないし過剰モル、好ましくは 1 モルである。

20 反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは30℃~100℃である。

反応時間は、通常、30分~24時間、好ましくは30分~6時間である。

一般式(X)の化合物の他の官能基に変換可能な官能基を有する反応性置換基 Lを変換する工程は、例えばRが芳香環でLがハロゲン原子である場合、パラジ ウム錯体を触媒として、ホスフィン配位子及び塩基の存在下、一般式(X)の化 合物と一酸化炭素とを例えばメタノール、エタノール等のアルコール溶媒中で反 応させて、一般式(X)のエステルを生成した後、塩基性条件下で当該エステル を加水分解する方法が適用できる。

他の官能基に変換可能な官能基を有する反応性置換基とは、例えば、水酸基、

変換法A

5

アミノ基、カルボキシル基、エステル基、ハロゲン原子等の置換基が挙げられる。 反応に用いる各試薬の量は、一般式(X)の化合物1モルに対し、例えば酢酸パラジウム等のパラジウム錯体及び例えば1,1ービス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン等のホスフィン配位子をそれぞれ5~50重量%、好ましくは10~20重量%を用い、また例えば炭酸水素ナトリウム等の塩基は一般式(X)の化合物1モルに対し、2モル~10モル、好ましくは2モル~3モル用いる。

反応温度は、通常、20 C ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは 5 0 C  $\sim$  100 C であり、反応時間は、通常、30 分間  $\sim$  24 時間、好ましくは 5 時間  $\sim$  24 時間である。

10 このようにして製造されたカルボン酸をさらに変換する方法は、後述するAr の置換基の変換方法と同様に行うことができる。

反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式(I'') の化合物を製造することができる。

15 保護基の除去方法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

次に、一般式(I)の化合物のAr上の置換基の変換方法を説明する。

Arは、前述したように、各種の置換基を有することができる。例えば製造法 20 A及び製造法Bに示すように、当初の原料化合物に所望の置換基を導入したものを使用すれば、所望の化合物を製造することができる。しかしながら、反応性、収率等を向上させるため、例えば-T<sub>1</sub>-OR<sub>7</sub>(ここにおいて、R<sub>7</sub>は、水酸基の保護基、T<sub>1</sub>は、前記の意味を有する)を有する一般式(II)の化合物を製造した後、更に官能基の変換反応を行ったり(変換法A)、或いは一般式(II)の化合物のウレア部分を保護し、次いで所望の置換基を導入するため、例えば以下の変換法Bないし変換法Hに示すように各種変換反応を行うことができる。

本変換法は、当該ウレア部分を保護せずにAr上の官能基の変換を行う方法である。各種の変換方法は、例えば一般式(II-c)

15

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X=Z$   $R_{30}$   $HN$   $H$   $Ar_{C0}$   $R_{40}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{co}$  は、置換基: $-T_1-OR_7$ (ここにおいて、 $R_7$  及び $T_1$ は前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を示し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を出発物質として、一般式(II-d)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{d0}$  は、置換基: $-T_1-OH$ (ここにおいて、 $T_1$ は前記の意味を有する)含む前記の $Ar_0$ を示し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物としたり、一般式(II-d)の 化合物を有機合成化学においてよく知られた、アルコールをアミンへ変換する各種の合成方法を利用して、一般式(II-e)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X=Z$   $R_{30}$   $HN$   $Ar_{e0}$  (II-e)

[式中、 $Ar_{e0}$  は、置換基:  $-T_1-NH_2$  (ここにおいて、 $T_1$ は前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を示し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する] の化合物とする等が挙げられる。

水酸基の保護基の除去法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により 異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うこ とができる。

アルコールをアミンへ変換する各種の合成方法及び反応条件としては、例えば 20 アゾジカルボン酸ジエチルエステル、トリフェニルホスフィン及びフタルイミド

10

15

(又はジフェニルリン酸アジド)を用いる、いわゆる光延反応を行うか、又はトリエチルアミン等の塩基の存在下、塩化メタンスルホニル等のスルホニル化剤でスルホニル化し、次いで塩基の存在下、フタルイミド(又はアジ化ナトリウム)を作用させた後、得られたフタルイミド体(又はアジド体)をヒドラジンで処理(又は還元)する方法等が好ましい。

上記反応は通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、前記光延 反応では、例えばテトラヒドロフラン、クロロホルム、ジメトキシエタン、ベンゼン、トルエン等が、またスルホニル化及びフタルイミド(又はアジ化ナトリウム)を作用させる反応においては、例えば塩化メチレン、クロロホルム、テトラヒドロフラン、ベンゼン、酢酸エチル、ジメチルホルムアミド等が挙げられる。また、ヒドラジンによるフタルイミド基の除去反応では、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類等が、さらにアジド体の還元反応において水素化金属錯体を用いる場合、例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類を、トリフェニルホスフィン等でホスフィン還元を行う場合、例えば含水テトラヒドロフラン等を、接触還元による還元では、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類等を使用することが好ましい。

使用される試薬の量は、例えば前記光延反応では、一般式(II-d)の化合物1モルに対し、アゾジカルボン酸ジエチルエステル、トリフェニルホスフィン及びフタルイミド(又はジフェニルリン酸アジド)がそれぞれ1モルないし過剰 20 モル、好ましくは1~5モルである。また、スルホニル化後、フタルイミド(又はアジ化ナトリウム)を反応させる反応では、一般式(II-d)の化合物1モルに対し、スルホニル化剤が1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルであり、この際使用される塩基はスルホニル化剤に対し、1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルであり、この際使用される塩基はスルホニル化剤に対し、1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルである。次段階のフタルイミド(又はアジ化ナトリウム)を 反応させる反応では、スルホニル化剤1モルに対し、フタルイミド及び塩基又はアジ化ナトリウムを1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル使用する。ヒドラジンによるフタルイミド基の除去反応では、フタルイミド体1モルに対し、ヒドラジンが1モルないし過剰モル、好ましくは1~10モルであり、アジド体の水素化金属錯体又はトリフェニルホスフィンによる還元反応では、アジド体1

モルに対し、還元剤が1モルないし過剰モル、好ましくは1~2モルである。

前記光延反応では、反応温度は、通常、−70℃~100℃、好ましくは20℃ ~50℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは30分間~ 24時間である。ヒドラジンによるフタルイミド基の除去反応の場合、反応温度 5 は、通常、0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~100℃ であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは30分間~24時間 である。アジド体を還元してアミン体へ変換する反応では、還元剤として水素化 金属錯体を用いる場合、反応温度は、通常、−70℃~150℃、好ましくは− 20℃~50℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは10 分間~10時間であり、また還元剤としてトリフェニルホスフィンを用いる場合、 10 反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは30℃ ~100℃であり、反応時間は、通常、10分間~48時間、好ましくは30分 間~24時間である。接触還元による還元の場合、反応温度は、通常、0℃~1 00℃、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、10分間~48 時間、好ましくは10分間~24時間である。 15

反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式(I - e) の化合物を製造することができる。

一般式(II-d)の化合物の中で、一般式(II-d<sub>1</sub>)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

20

25

[式中、 $Ar_{d1}$ は、置換基: $-T_1-CH(R_{d1})-OH$ (ここにおいて、 $R_{d1}$ は、水素原子、適宜、保護された置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アラルキル基、芳香環基、複素芳香環基又は窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく適宜置換基を有していてもよい飽和若しくは不飽和の脂肪族環基を意味し、 $T_1$ は前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{20}$ 

30、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub> 及び式 --- は、前記の意味を有する] で表される化合物について、酸化反応を行い、一般式 (II-d<sub>2</sub>)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

$$\begin{array}{c} R_{10} \quad R_{20} \\ X = Z \quad R_{30} \\ \hline \parallel \quad HN \quad N \\ A_{r_{d3}} \end{array}$$
 (II-d<sub>3</sub>)

[式中、 $Ar_{d3}$ は、置換基: $-T_1-CH(R_{d1})-NR_{d2}R_{d3}$ (ここにおいて、  $R_{d2}$ 及び $R_{d3}$ は、どちらか一方が水素原子、又は同一若しくは異なって、適宜、 保護された置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アラルキル基、芳香環 基、複素芳香環基若しくは窒素原子、酸素原子、及び硫黄原子からなる群から選 択されるへテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく適宜置換基を有して いてもよい飽和若しくは不飽和の脂肪族環基を意味し、 $R_{d1}$ 及び $T_1$ は前記の意 味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

一般式 ( $II-d_1$ ) の化合物を酸化して一般式 ( $II-d_2$ ) の化合物を合成する反応は、合成上一般によく知られた酸化反応を適用することができる。

20 一般式 ( $II-d_2$ ) の化合物と $R_{d_2}R_{d_3}NH$  (式中、 $R_{d_2}$ 及び $R_{d_3}$ は前記の意味を有する) で表される化合物との還元的アミノ化反応は、一般式 ( $II-d_2$ ) の化合物 1 モルに対し、 $R_{d_2}R_{d_3}NH$ を 1 モルないし過剰モル、好ましくは  $3\sim 5$  モル用い、還元剤として、例えば水素化ホウ素ナトリウム又は水素化トリ

反応は、通常不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、クロロホルム、 5 メタノール又はこれらの混合溶媒等が好ましい。反応温度は、20℃から用いる 不活性溶媒の沸点、好ましくは20~60℃である。

一般式 ( $II-d_1$ ) の化合物から一般式 ( $II-d_2$ ) の化合物を経て、一般式 ( $II-d_3$ ) の化合物を合成する工程は、変換法Bに示すようにウレア部分を保護した後においても同様に行うことができる。

10 このようにして得られた一般式 (II-c) の化合物、一般式 (II-d) の 化合物及び一般式 (II-e) の化合物は、適宜保護基を除去することにより、 一般式 (I) の化合物を製造することができる。なお、保護基の除去方法は当該 保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の 方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

### 15 変換法B

本製造法は、当該ウレア部分を保護した後、変換を行う方法である。

一般式(XI)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{co}$ 、X、Y、Z、 $R_{1o}$ 、 $R_{2o}$ 、 $R_{3o}$ 、 $R_{4o}$ 、 $R_{5o}$  及び式 --- は、 20 前記の意味を有する]の化合物は、

一般式(II÷c)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

10

25

[式中、 $Ar_{co}$  は、置換基: $-T_1-OR_6$ (ここにおいて、 $R_6$  及び $T_1$ は前記 の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を tert-ブチル アミン及びパラホルムアルデヒドから調製したイミン中で攪拌することにより製造し、本変換反応の原料化合物とすることができ、さらに一般式(<math>XI)の化合物の水酸基の保護基を除去することにより、一般式(XII)

[式中、 $Ar_{40}$  は、置換基:  $-T_1-OH$ (ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

一般式(XI)の化合物を製造する反応は、一般式(II-c)の化合物1モルに対し、 $tert-ブチルアミン及びパラホルムアルデヒドから調製したイミンを<math>3\sim 5$ モル、好ましくは4モルを用いて行う。

上記反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、クロロ 15 ホルム、塩化メチレン、テトラヒドロフラン等が挙げられる。

反応温度は、通常、50℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは80℃~150℃であり、反応時間は、通常、12時間~72時間、好ましくは24時間~72時間である。必要に応じて、反応を促進させるために例えば硫酸等の鉱酸を1滴加えてもよい。

20 一般式(XII)の化合物は、一般式(XI)の化合物を用いて、前記変換法 Aの一般式(II-c)の化合物から一般式(II-d)の化合物を製造する工程の方法に準じて行うことができる。

一般式 (XII) の化合物は、一般式 (I) の化合物を製造するための鍵中間体であり、例えば以下の変換法 Cないし変換法 Eに示すように、一般式 (XII) の化合物又はその誘導体を用いて、誘導化を行うことができる。

# 変換法C

一般式(XII)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、Ar<sub>40</sub>、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub> 及び式 → は、 5 前記の意味を有する]の化合物と一般式 (XIII)

[式中、 $Ar_2$  は 1 ないし 2 個のニトロ基により置換されたフェニル基を示し、  $R_8$ は 1 ないし 3 個のメトキシ基により置換されたベンジル基を意味する] で表 される化合物と反応させることにより、一般式 (XIV)

10

[式中、 $Ar_{a1}$  は、置換基:  $-T_1-N$  ( $R_8$ )  $SO_2Ar_2$  (ここにおいて、 $T_1$ 、  $R_8$  、 $Ar_2$  は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、  $R_{10}$  、 $R_{20}$  、 $R_{30}$  、 $R_{40}$  、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する]で表される化合物を製造することができる。

15 反応は、一般式(XII)の化合物1モルに対して、一般式(XIII)の化合物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モル用いて、光延反応の常法に従って行われる。例えばジエチルアゾジカルボキシレート等のアゾジカルボン酸のジエステルとトリフェニルホスフィン等のホスフィン類により一般式(XII)の化合物を活性化し、一般式(XIII)の化合物と反応させることにより、一

20 般式 (XIV) の化合物を得ることができる。

反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩化 メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、テ トラヒドロフラン等のエーテル類又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

使用される試薬の量は、一般式 (XII) の化合物1モルに対して、例えばジェチルアゾジカルボキシレート等のアゾジカルボン酸のジエステルと例えばトリフェニルホスフィン等のホスフィン類をそれぞれ1モルないし過剰モル、好ましくは1モル~3モルである。

反応温度は、通常、0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは20℃~40℃である。

10 反応時間は、通常、1時間~24時間、好ましくは2時間~24時間である。 反応終了後、通常の処理を行い、一般式 (XIV) で表される化合物の粗生成 物を得ることができる。このようにして得られた一般式 (XIV) で表される化 合物を、常法に従って精製し、一般式 (XIV) の化合物を得ることができる。 一般式 (XIV) の化合物から一般式 (XV)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

15

20

5

[式中、 $Ar_{d2}$  は、置換基:  $-T_1-NHSO_2Ar_2$ (ここにおいて、 $T_1$ 、 $Ar_2$  は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する]の化合物を生成する反応は、Tミノ基の保護基の1種であるTラルキル基の通常の除去方法、例えば前記文献記載の方法に従って行われる。

一般式(XV)の化合物から一般式(XVI)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{20}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{43}$  は、置換基: $-T_1-N$  ( $R_q$ )  $SO_2Ar_2$  (ここにおいて、 $R_q$ 、 $T_1$ 、 $Ar_2$  は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する]の化合物を生成する反応は、一般式 (XV) の化合物1モルに対し、 $R_q$  -OH (ここにおいて、 $R_q$  は前記の意味を有する)を1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モル用いて、一般式 (XII) の化合物と一般式 (XIII) の化合物との反応と同様な方法で行うことができ、従って、反応条件等も同様な条件を適用できる。一般式 (XVI) の化合物から一般式 (XVII)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

10

15

20

5

[式中、 $Ar_{44}$ は、置換基: $-T_1-NHR_q$ (ここにおいて、 $R_q$ 、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する]の化合物を生成する反応は、例えばアリールスルホンアミドの加水分解の常法に従って、例えばチオフェノール、炭酸ナトリウム等を使用して、不活性溶媒中で作用させることにより行うことができる。当該不活性溶媒としては例えばジメチルホルムアミド等が好ましい。  $R_q$  に合成上、変換可能な置換基が存在する場合、一般式(XVI)の化合物に対し、必要に応じて合成反応を行うことにより、適宜置換基を導入した後、一般式(XVI)の化合物から一般式(XVI)へ変換する反応と同様の条件を適用することができる。

反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは20℃

~80℃である。

反応時間は、通常、2時間~48時間、好ましくは2時間~24時間である。 一般式(XVII)の化合物から一般式(II-f)

$$\begin{array}{c|c}
R_{10} & R_{20} \\
X = Z & R_{30} \\
\hline
 & HN & Ar_{d4}
\end{array}$$
(II-f)

5 [式中、 $Ar_{44}$  は、置換基:  $-T_1-NHR_4$  (ここにおいて、 $R_4$ 、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_4$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を生成する反応は、一般式 (XVII) の化合物に適当な酸、例えば塩酸、トリフルオロ酢酸等を作用させて行うことができる。必要であれば、テトラヒドロフラン、クロロホルム 50 等の不活性溶媒と酸とを混合して反応を行うことができる。

また、一般式(XVI)の化合物に対し、必要に応じてR<sub>α</sub>上の置換基の変換 反応を行うことにより、適宜置換基を導入した化合物に対しても同様の反応を行 うことができる。

一般式 (II-f) の化合物は、一般式 (XXIII) の化合物に対し、還元 15 的アミノ化を行うことによっても合成できる。この合成方法においては、還元的 アミノ化反応の前後の適当な段階において、例えば、塩酸、トリフルオロ酢酸等 で処理することにより、ウレア部分の保護基を除去することにより、一般式 (II-f) の化合物を製造することができる。

本製造法の各工程における化合物中に保護基が存在する場合、それぞれ上記工 20 程の適当な段階において、これらの保護基の除去を行い、最終的にすべての保護 基を除去することにより、一般式(I)の化合物を製造することができる。

保護基の除去方法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

## 25 <u>変換法D</u>

本変換は、変換法Cで製造した一般式(XVII)の化合物を使用して、一般

式 (XIX)

5

15

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{45}$  は、置換基: $-T_1-NR_q-T_2-R_p$ (ここにおいて、 $T_2$ は、カルボニル基又はスルホニル基を示し、 $R_p$ 、 $R_q$ 、 $T_1$ 、 $Ar_2$  は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$  、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する]の化合物とし、次いで一般式(II-g)

$$\begin{array}{c} R_{10} \quad R_{20} \\ X=Z \\ Y \\ R_{40} \quad R_{30} \end{array} \quad HN \quad \begin{array}{c} H \\ N \\ Ar_{d5} \end{array} \quad iig$$

[式中、 $Ar_{45}$  は、置換基:  $-T_1-NR_q-T_2-R_p$  (ここにおいて、 $T_1$ 、A 10  $r_2$ 、 $R_p$ 、 $R_q$  及び $T_2$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する〕の化合物を製造するものである。

一般式(XVII)の化合物から一般式(XIX)を製造する反応は、一般式(XVII)の化合物と一般式(XVIII) $R_p-T_2-OH$  [ $R_p$ 及び $T_2$ は前記の意味を有する]で表されるカルボン酸、スルホン酸、又はそれらの反応性誘導体とを反応させることにより製造することができる。一般式(XVIII)のカルボン酸又はスルホン酸の反応性誘導体としては、例えば酸ハロゲン化物、混合酸無水物、活性エステル、活性アミド等が用いられる。

一般式(XVIII)のカルボン酸を用いる場合には、N, N'ージシクロへ 20 キシルカルボジイミド、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド、2ークロロ1、3ージメチルイミダブリルクロリド等の縮合剤の存在下、反応を行うことが好ましい。

15

25

一般式(XVII)化合物と一般式(XVIII)の化合物との反応は、一般式(XVII)の化合物1モルに対して、一般式[(XVIII)の化合物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル用いて行われる。

反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩化 メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、テ トラヒドロフラン等のエーテル類;例えばベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水 素類;例えばジメチルホルムアミド、アセトン、酢酸エチル等の非プロトン性極 性溶媒、又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

反応温度は、通常、-20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは0℃ 10 ~50℃である。

反応時間は、通常、10分間~48時間、好ましくは30分間~24時間である。

また、上記反応は反応を円滑に進めるために塩基の存在下に行うことができる。 当該塩基としては、例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基、又は例えばトリエチルアミン、Nーエチルジイソプロピルアミン、ピリジン、4ージメチルアミノピリジン、N、Nージメチルアニリン等の有機塩基の存在下に行うことが好ましい。

当該塩基の使用量は、一般式 (XVIII) の化合物 1 モルに対し、1 モルな 20 いし過剰モル、好ましくは 1~5 モルである。

一般式(XVIII)の酸ハロゲン化物は、一般式(XVIII)のカルボン酸又はスルホン酸を定法に従って、ハロゲン化剤と反応させることによって得ることができる。ハロゲン化剤としては、例えば塩化チオニル、三塩化リン、五塩化リン、オキシ塩化リン、三臭化リン、オキザリルクロリド、ホスゲン等が用いられる。

一般式(XVIII)のカルボン酸の混合酸無水物は、一般式(XVIII)のカルボン酸を定法に従って、例えばクロロギ酸エチル等のクロロギ酸エステル;アセチルクロリド等の脂肪族カルボン酸クロリド等と反応させることにより得ることができる。

10

一般式 (XVIII) のカルボン酸の活性エステルは、一般式 (XVIII) のカルボン酸を定法に従って、例えばN, N'ージシクロヘキシルカルボジイミド、1ーエチルー3ー (3ージメチルアミノプロピル) カルボジイミド等の縮合剤の存在下、例えばNーヒドロキシスクシンイミド、Nーヒドロキシフタルイミド、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール等のNーヒドロキシ化合物;4ーニトロフェノール、ペンタクロロフェノール等のフェノール化合物等と反応させることにより得ることができる。

一般式 (XVIII) のカルボン酸の活性アミドは、一般式 [xviii] のカルボン酸を定法に従って、例えば1,1'ーカルボニルジイミダゾール、1,1'ーカルボニルビス (2ーメチルイミダゾール) 等と反応させることにより得ることができる。

このようにして得られた一般式  $(X \mid X)$  の化合物から適宜保護基を除去して、一般式  $(I \mid I - g)$  の化合物を得、更に保護基を除去することにより、一般式 (I) の化合物を製造することができる。

15 一般式(XIX)の化合物に適当な酸、例えば塩酸、トリフルオロ酢酸等を作用させて一般式(II-g)の化合物を製造することができる。必要であれば、例えばテトラヒドロフラン、クロロホルム等の不活性溶媒と酸とを混合して反応を行うことができる。

また、一般式 (II-g) の化合物は、本製造法の方法に準じて、変換法Aの 20 一般式 (II-f) の化合物を原料として製造することができる。

#### 変換法E

本変換法は、一般式 (XII) の化合物を使用して、一般式 (XX)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{ho}$  は、置換基: $-T_1-OR_p$  (ここにおいて、 $R_p$  及び $T_1$ は、前 25 記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{20}$ 

15

20

30、R40、R50及び式 --- は、前記の意味を有する]の化合物とし、次いで一般式 (II-h)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X=Z$   $R_{30}$   $HN$   $N$   $Ar_{h0}$  (II-h)

[式中、 $Ar_{ho}$  は、置換基:  $-T_1-O-R_p$  (ここにおいて、 $R_p$  及び $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を製造するものである。

一般式(XII)の化合物を使用して一般式(XX)の化合物を製造する方法 は、アルコールをエーテルへ変換する各種の合成方法及び反応条件が利用できる。 例えばアリールエーテルの合成には、アゾジカルボン酸ジエチルエステル、トリ フェニルホスフィンを用いてアリールアルコールと反応を行う、いわゆる光延反 応を行うのが好ましい。また、アルキルエーテルの合成方法としては、例えば塩 基の存在下、一般式 (XXI) R, -OH (式中、R, は、前記の意味を有する) のアルコールから得られるハロゲン化物(市販の試薬が入手できる場合は市販の 試薬)又はスルホン酸エステル、例えばメタンスルホン酸エステルを反応させる 方法等が挙げられる。さらにアルキルエーテル及びアリールエーテルの合成方法 としては、例えば一般式(XII)の化合物をハロゲン化物あるいはスルホン酸 エステルへ変換した後、塩基存在下、一般式(XXI)R。-OHのアルコールと 反応させる方法等が挙げられる。該アルコールから該ハロゲン化物への変換は、 通常の方法、例えば四臭化炭素、トリフェニルホスフィンを四塩化炭素等の不活 性溶媒中で反応させることにより得ることができる。また、スルホン酸エステル、 例えばメタンスルホン酸エステルは、メタンスルホニルクロリドとトリエチルア ミン等の塩基を酢酸エチル等の不活性溶媒中で反応を行うことにより得ることが できる。

25 こうして得られた一般式 (XX) の化合物を必要に応じて水酸基、アミノ基及 びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一 般式(II-h)の化合物を製造することができる。

上記反応は通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、前記光延 反応では、例えばテトラヒドロフラン、クロロホルム、ジメトキシエタン、ベン ゼン、トルエン等が、ハロゲン化においては、例えば四塩化炭素、クロロホルム 等のハロゲン化炭化水素類、またスルホニル化においては、例えば塩化メチレン、 クロロホルム、テトラヒドロフラン、ベンゼン、酢酸エチル、ジメチルホルムア ミド等が好ましい。

使用される試薬の量は、例えば前記光延反応では、一般式 (X I I) の化合物 1モルに対し、アゾジカルボン酸ジエチルエステル、トリフェニルホスフィン及 10 びアリールアルコールがそれぞれ1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル である。また、一般式(XXI)のアルコールをハロゲン化後、一般式(XII) の化合物を反応させる反応では、一般式 (XXI) のアルコール1モルに対し、 ハロゲン化剤が1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルであり、次段階の 一般式(XII)の化合物を反応させる反応では、一般式(XII)の化合物1 15 モルに対し、ハロゲン化物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル、ま た塩基をハロゲン化物1モルに対し、1モルないし過剰モル、好ましくは1~5 モル使用する。さらに一般式(XXI)のアルコールをスルホン酸エステルへ変 換した後、一般式(XII)の化合物を反応させる反応では、一般式(XXI) のアルコール1モルに対し、スルホニル化剤が1モルないし過剰モル、好ましく 20 は1~3モル、また塩基をスルホニル化剤1モルに対し、1モルないし過剰モル、 好ましくは1~5モル使用であり、次段階の一般式(XII)の化合物を反応さ せる反応では、一般式(XII)の化合物1モルに対し、スルホン酸エステルを 1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル、また塩基をスルホン酸エステル 1モルに対し、1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル使用する。

25 一般式(XII)の化合物をハロゲン化物あるいはスルホン酸エステルへ変換した後、塩基存在下、一般式(XXI)のアルコールと反応させる場合も、上記に従って行うことができる。

前記光延反応では、反応温度は、通常、-70℃~100℃、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは30分間~

10

24時間である。一般式(XXI)のアルコールをハロゲン化後、一般式(XII)の化合物を反応させる反応では、反応温度は、通常、0  $\mathbb C$  ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20  $\mathbb C$   $\mathbb$ 

反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式(II-h)の化合物を製造することができ、更に全ての保護基を除去することにより、一般式(I)の化合物を製造することができる。

15 保護基の除去方法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

#### 変換法F

本変換法は、一般式(XII)の化合物を使用して、一般式(XXII)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

20

[式中、 $Ar_{10}$ は、置換基: $-T_1$ -CHO(ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物とした後、一般式(XXIII)

10

15

20

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{12}$ は、置換基: $-T_1$ - $CH=R_v$ (ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有し、 $R_v$ は、エステル基を示す)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する]の化合物を製造するものである。

反応は、一般式(XII)の化合物1モルに対し、二酸化マンガンを1モルないし過剰モル、好ましくは20モル用いて行い、一般式(XXII)の化合物とした後、例えば、ジアルキルホスホノ酢酸エステルと適当な塩基、例えば、水素化ナトリウムをそれぞれ1モルないし過剰モル、好ましくは3~5モル用いて反応を行い、一般式(XXIII)の化合物を得ることができる。

反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル等が挙げられる。

反応温度は、一般式(XII)の化合物から一般式(XXII)の化合物を合成する反応においては、通常、0  $\mathbb{C}$  ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは、20  $\mathbb{C}$  から 50  $\mathbb{C}$  である。また、一般式(XXII)の化合物から一般式(XXII)の化合物を合成する反応においては、通常、-78  $\mathbb{C}$   $\sim$  20  $\mathbb{C}$  、好ましくは -78  $\mathbb{C}$   $\sim$  0  $\mathbb{C}$  である。

一般式(XXIII)の化合物に対し、反応性ジェン化合物とのディールス・アルダー反応、又は一般的によく知られた1、3双極子付加反応を行った後、酸で処理することにより、一般式(II-i)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{20}$   $R_{30}$   $R$ 

[式中、 $Ar_{12}$ は、置換基: $-T_1$ -Cy(ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有し、Cyは、適宜、保護された置換基を有していてもよい、ヘテロ原子を含ん

でもよい脂肪族環基を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する] の化合物を製造することができる。

反応に用いる各試薬の量は、一般式 (XXIII) の化合物1モルに対し、反 5 応性ジエン化合物1モルないし過剰モル、好ましくは10モルである。

上記反応は通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩 化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、又はアセトニトリル等が 好ましい。

反応温度は、0℃~反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~120℃ 10 である。

反応後、得られた化合物に対し、一般式 (XVII) の化合物から一般式 (III) の化合物を製造する工程と同様の条件を適用することにより、一般式 (IIII) の化合物を製造することができる。

# 変換法G

20

25

15 一般式 (XXIV)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{30}$   $R$ 

[式中、 $Ar_{10}$ は、置換基:  $-Sn-R_{w3}$  (ここにおいて、 $R_{w}$ は、低級アルキル基を示す)を含む前記の $Ar_{0}$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物に対し、一般式(X X X Y

 $R_{\star}-L_{1}$  (XXV)

[式中、R<sub>x</sub>は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、L<sub>1</sub>が結合する炭素原子が不飽和結合を有する環式若しくは非環式であってもよい、脂肪族基、芳香環基又は複素芳香環基、L<sub>1</sub>はハロゲン原子又はトリフルオロメタンスルホニルオキシ基を示す]の化合物を反応させることにより、一般式(II-j)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X=Z$   $R_{30}$   $HN$   $N$   $Arj_1$  (II-j)

[式中、 $Ar_{1}$  は、置換基:  $-R_{x}$  (ここにおいて、 $R_{x}$ は、適宜、保護された 置換基を有していてもよい、 $Ar_{1}$  と結合する炭素原子が不飽和結合を有する 環式若しくは非環式であってもよい、脂肪族基、芳香環基又は複素芳香環基を示す)を含む前記の $Ar_{0}$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

反応は、一般式(XXIV)の化合物 1 モルに対し、一般式(XXV)の化合物を 1 モルないし過剰モル、好ましくは  $1\sim3$  モル用い、例えばトリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)( $Pd_2$ (dba)。)等のパラジウム触媒、例えばトリフェニルホスフィン等のホスフィン配位子を加え、及び必要に応じて塩化リチウムを添加して、不活性ガス中にて行う。

反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、例えばジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル類、例えばトルエン等の芳香族炭化水素類が挙げられる。反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは50~130℃である。

#### 変換法H

10

15

一般式(XII-i)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

【式中、Ar<sub>ko</sub>は、置換基: - (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> - OHを含む前記のAr<sub>0</sub>を意味し、
 20 X、Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub> 及び式 ─ は、前記の意味を有する
 る】の化合物から一般式 (XXVI)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{k1}$ は、置換基:  $-CH=CH_2$ を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する] の化合物を合成した後、該化合物と一般式(XXVII)

 $5 R_{v}-SH (XXVII)$ 

[ここにおいて、R,は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、脂肪族 基又は芳香環基を示す] の化合物とを反応させ、一般式 (II-k)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{30}$   $R$ 

15

20

[式中、 $Ar_{12}$ は、置換基: $-(CH_2)_2-SR_y$ (ここにおいて、 $R_y$ は、前記 の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

一般式(XII-i)の化合物から一般式(XXVI)の化合物を合成する反応において、一般式(XII-i)の化合物1モルに対し、例えば塩化メタンスルホニルを1ないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用い、適当な塩基、例えば1、8-ジアザビシクロ[5,4,0]ウンデカー7-エン(DBU)等の脂肪族第3級アミンを1ないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用いて行う。

反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、テトラヒドロフラン、酢酸エチル等が挙げられる。反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは20~50℃である。

一般式(XXVI)の化合物から一般式(II-k)の化合物を合成する反応 において、一般式(XXVI)の化合物1モルに対し、R<sub>v</sub>-SHを1モルない

し過剰モル、好ましくは1~5モル用い、ナトリウムエトキシド等の塩基を1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル加えて、反応終了後、塩酸等の酸で処理することにより一般式 (II-k) の化合物を得る。

反応は、通常、例えばメタノール、エタノール等のアルコール中で行う。

5 反応温度は、0℃から用いる反応の沸点、好ましくは0~50℃である。

一般式(XXVI)の化合物に対し、一般式(XXIII)の化合物から一般式(II-i)の化合物を合成する工程と同様の反応を行い、一般式(II-i')

$$\begin{array}{c} R_{10} & R_{20} \\ X = Z & R_{30} \\ \hline \\ R_{40} & R_{50} \end{array} + N \begin{array}{c} H \\ N \\ A_{\Gamma_{i3}} \end{array}$$
 (II-i')

[式中、 $Ar_{13}$ は、置換基: $-T_1-Cy'$ (ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を 10 有し、Cy'は、適宜、保護された置換基を有していてもよく、 $^{\circ}$ つ原子を含んでもよい脂肪族環基を有する)を含む前記の $Ar_{0}$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。反応は、-般式(XXIII)の化合物から一般式(II-i)の化合物を合成する工程と同様の条件により行うごとができる。

15 次に、本発明の原料化合物の製造法について説明する。

本発明の一般式(I)の化合物は、前記の通り、主として一般式(III)の化合物及び一般式(IV)の化合物並びに一般式(V)の化合物及び一般式(VI)の化合物及び一般式(VI)の化合物を原料化合物として使用して製造することができる。これらの原料化合物は、公知化合物からそれ自体公知の一般的な合成手法を利用して、製造することができるが、主要な製造ルートを以下に説明する。

一般式(III)の化合物は、合成法Aないし合成法Jの方法により、一般式(IV)の化合物は、合成法Kないし合成法Mの方法により、一般式(V)の化合物は、合成法Nの方法により、製造することができる。

製造法Aで使用する一般式 (I I I ) の化合物の内、Xが窒素原子で、Yが C 25 = Oの化合物、即ち一般式 (I I I - i )

$$\begin{array}{c} R_{10} \quad R_{20} \\ X_{1}=Z \quad R_{30} \\ Y_{1} \quad X_{1}=Z \quad R_{30} \\ R_{40} \quad R_{50} \end{array}$$

[式中、 $X_1$ は窒素原子、 $Y_1$ はCOを示し、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物は、以下の合成法Aで製造することができる。

## 5 合成法A

一般式(1)

$$\begin{array}{cccc}
OH & Q & & & \\
O & & & & \\
O & & & & \\
& & & & \\
R_{40} & R_{50} & & & \\
\end{array} (1)$$

[式中、Qは、ハロゲン原子を示し、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する] で 8 表されるカルボン酸を活性誘導体に導き、該活性誘導体(1 )と一般式(2 )

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X_{1}-Z_{1}$   $R_{30}$  (2)

[式中、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、  $R_{30}$  及 び Z は、前記の意味を有する]の化合物 とを反応し、一般式 (3)

$$R_{10}$$
 $R_{30}$ 
 $R_{30}$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{40}$ 

15

20

$$R_{10}$$
 $R_{20}$ 
 $R_{30}$ 
 $R_{30}$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{50}$ 

[式中、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及 び Z は、前記の意味を有する] の化合物とし、次いで還元剤を作用させることにより製造することができる。

一般式(1)のカルボン酸の活性誘導体(1')と一般式(2)の化合物との 5 反応は、前記変換法Dで一般式(XVII)の化合物から一般式(XIX)の化合物を製造する工程と同様な方法で行うことができ、従って反応条件等も同様な 条件が適用できる。

一般式(3)の化合物から一般式(4)の化合物を製造する反応は、一般式(3)の化合物1モルに対し、例えばテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム等のパラジウム錯体を5~50重量%、好ましくは10~20重量%、及び例えば酢酸カリウム等の塩基を2モル~10モル、好ましくは2モル~5モル用いて行われる。

反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類; 例えばベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類;例えばジメチルホルムアミド、アセトン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶媒又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは5 0℃~100℃であり、反応時間は、通常、30分間~24時間、好ましくは5 時間~24時間である。

一般式(III-i)の化合物は、一般式(4)の化合物を適当な条件を選択することにより、 $R_2$ 。が $R_1$ 。及びXと形成する 5 員又は 6 員環が不飽和である化合物(III-i。)及び飽和である化合物(III-i。)を製造することができる。

25 反応は、一般式(4)の化合物1モルに対し、例えば塩酸酸性条件下で鉄粉を 5モル~20モル、好ましくは5モル~10モルを作用することにより、不飽和 である化合物( $III-i_a$ )を、また一般式(4)の化合物1モルに対し、例えば10%パラジウム炭素触媒を $5\sim50$ 重量%、好ましくは $10\%\sim20$ 重量%用い、接触還元を行うことにより、飽和である化合物( $III-i_b$ )を得ることができる。

- 5 反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、塩酸酸性条件下で鉄粉を作用させる反応においては、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類が挙げられ、さらに接触還元に対しては例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類;例えばメタノール、エタノール等のアルコール類又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。
- 10 反応温度は、通常、塩酸酸性条件下で鉄還元を行う場合、0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、30分間~24時間、好ましくは30分間~2時間であり、接触還元に対しては0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、1時間~48時間、好ましくは5時間~24時間である。
- 15 反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式(II) の化合物を製造することができる。

保護基の除去方法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

製造法Aの原料である、一般式(III-ii)

$$R_{10}$$
  $R_{21}$   $R_{31}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{21}$   $R_{21}$   $R_{31}$   $R_{40}$   $R_{50}$ 

20

【式中、R21は、水素原子又は水酸基、R31は、水素原子を示し、R10、R40、R50及びX1は、前記の意味を有する】で表される化合物(Xが窒素原子、Y25 がCO、Zが炭素原子の化合物)は、以下に示す製造法により製造することができる。

#### <u>合成法B</u>

一般式(III-ii)の化合物は、一般式(5)

$$O$$
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{50}$ 

[式中、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物に対し、光延反応によりアルキル化を行った後、水素化ホウ素ナトリウムを用いて還元し、一般式(6)

10

15

[式中、 $X_1$ ,  $R_{10}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する] の化合物とし、さらにパラジウム触媒による接触還元を行うことにより合成することができる。

一般式(5)の化合物の光延反応は、一般式(X I I)の化合物から一般式(X X)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。光延反応の後、水素化ホウ素ナトリウムを用いる一般的に知られた還元方法を適用することにより、一般式(6)の化合物を合成する。

一般式 (6) の化合物から一般式 (III-ii) の化合物を合成する反応は、例えば水酸化パラジウム等のパラジウム触媒を用いて、接触還元を行う。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはテトラヒドロフラン、メタノール等が挙げられる。反応温度は、通常、20℃から用いる溶媒の沸点、好ましくは $20\sim50$ ℃である。

接触還元の反応条件を適宜、調節することにより、一般式(III-ii。)(ここにおいて、 $R_{21}$ は水素原子を示し、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{31}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記 の意味を有する)の化合物と、一般式(III-ii。)(ここにおいて、、 $R_{21}$  は水酸基を示し、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{31}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する)の化合物とを合成することができる。

製造法Aの原料である、一般式(III-iii)

$$R_{10a}$$
 $R_{10a}$ 
 $R_{80}$ 
 $R_{80}$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{10a}$ 
 $R_{10a}$ 

[式中、 $T_3$ は、単結合又は炭素数が1ないし3の、適宜、保護された置換基を有していてもよい、アルキル基若しくはアラルキル基、 $R_{10a}$ 及び $R_{20a}$ は、同一又は異なって、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和又は不飽和炭化水素基、 $R_{80}$ は、水素原子又は $R_{20a}$ 若しくは $T_3$ と結合して環構造を形成していてもよく、適宜、保護された置換基を有していてもよい飽和若しくは不飽和炭化水素基を示し、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]で表される化合物は、以下に示す製造法により製造することができる。

#### 合成法C

10 一般式(III-iii)の化合物は、一般式(5)の化合物に対し、一般式(7)

$$R_{10a} - CH (OH) - T_3 - CO - R_{20a}$$
 (7)

[式中、T<sub>3</sub>、R<sub>10</sub> 及びR<sub>20</sub> は、前記の意味を有する]の化合物を用いて光延 反応を行った後、水素化ホウ素ナトリウムにより還元し、酸性条件において環化 15 することにより、一般式 (8)

[式中、 $T_3$ 、 $R_{10a}$ 、 $R_{20a}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物を合成した後、接触還元を行うことにより一般式(III-iii)

$$R_{10a}$$
 $R_{10a}$ 
 $R_{10a}$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 

20 [式中、T<sub>3</sub>、R<sub>10a</sub>、R<sub>20a</sub>、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の意味を有する]の化合物

を合成し、さらに $R_{80}-L_{iii}$ (ここにおいて、 $L_{iii}$ はハロゲン原子を示す)を用いて置換基の導入を行い、一般式(III-iii)の化合物を製造することができる。

一般式(5)の化合物の光延反応は、一般式(XII)の化合物から一般式(XX)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。光延反応の後、水素化、ホウ素ナトリウムを用いる一般的に知られた還元方法により還元を行う。次いで、例えばトリフルオロ酢酸、酢酸又はギ酸等の有機酸を加えて、テトラヒドロフラン等の不活性溶媒中で反応を行うことにより、一般式(8)の化合物を合成することができる。

10 反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点まで、好ましくは70~130℃である。

一般式(8)の化合物の接触還元は、一般式(6)の化合物から一般式(I I I - i i)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して行い、一般式(I I I - i i i')の化合物を製造することができる。

15 一般式(III-iii')の化合物から一般式(III-iii)の化合物 へ変換する工程は、合成上、一般によく知られたアミノ基の保護基、例えばtertープトキシカルボニル基等で保護した後、適当な塩基、例えばリチウムへキサメチルジシラジド等の存在下、R<sub>80</sub>-L<sub>111</sub>と反応させ、アミノ基の保護基を除去することにより一般式[(III-iii)の化合物を製造することができる。

アミノ基の保護は、通常の条件に従うことができる。

 $R_{80}$ ー $L_{111}$ との反応は、一般式(III-iii)の化合物の保護体1モルに対し、 $R_{80}$ ー $L_{111}$ を1モルから過剰モル、好ましくは3モル用い、リチウムへキサメチルジシラジド等の塩基を1モルから過剰モル、好ましくは3モル用いて行う。反応温度は、 $-78\sim20$ ℃が好ましい。なお、アミノ基の保護基の除去方法は、通常の方法に従うことができる。

一般式(8)の化合物は、一般式(9)

25

$$O = \frac{1}{|I|} NO_2$$
 (9)

 [式中、R40及びR50は、前記の意味を有する]の化合物を還元して、一般式(10)

OH
$$R_{40}$$
 $R_{50}$ 
 $R_{50}$ 
OH
 $R_{50}$ 
OH
 $R_{50}$ 

15

5 [式中、R<sub>40</sub> 及びR<sub>50</sub> は、前記の意味を有する] の化合物とした後、一般式(11)

 $R_{10a} - CH (NH_2) - T_3 - CH (OH) - R_{20a}$  (11)

[式中、 $T_3$ 、 $R_{10}$ 。及び $R_{20}$ 。は、前記の意味を有する]の化合物と反応させることによっても合成することができる。

10 一般式(9)の化合物の還元は、一般式(9)の化合物1モルに対し、水素化 ホウ素ナトリウムを0.5モル用い、例えばテトラヒドロフラン等の不活性溶媒 中で行うのが好ましい。反応温度は、0℃以下、好ましくは-78℃である。

一般式(10)の化合物と一般式(11)の化合物との反応は、一般式(10) の化合物1モルに対し、一般式(11)の化合物を1モルないし過剰量、好まし くは1モル用いて、モレキュラーシーブ4Aを、一般式(10)の化合物の重量 の3倍量を加えて行う。

反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド等が好ましい。

反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点まで、好ましくは100~1 20 20℃である。

製造法Aの原料である、一般式(III-iv)

[式中、 $R_{20b}$ は、適宜、保護されていてもよい置換基を有する、低級アルキル基又はアラルキル基を示し、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物は、一般式(6)の化合物を原料として、以下の方法により合成できる。

#### 5 <u>合成法D</u>

一般式(6)の化合物を $R_{20b}$  - OH( $R_{20b}$  は、前記の意味を有する)と反応させた後、接触還元を行うことにより、一般式(III-iv)の化合物を合成することができる。

一般式(6)の化合物と $R_{20b}$ -OHとの反応は、一般式(6)の化合物を $R_2$ 10  $0_b$ -OHに溶解し、例えば、p-トルエンスルホン酸を触媒量、好ましくは、一般式(6)の化合物 1 モルに対し、p-トルエンスルホン酸を0. 1 モル添加して行う。

反応温度は、20  $\mathbb{C}$ から用いる $R_{20b}$   $-OH(R_{20b}$ は、前記の意味を有する)の沸点まで、好ましくは、 $90 \sim 100$   $\mathbb{C}$  である。

15 次いで、一般式 (6) の化合物から一般式 (I I I - i i) の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式 (I I I - i v) の化合物を合成することができる。

一般式(III-iv)の化合物を原料として、製造法Aに従って合成される 一般式(II)で表される化合物は、一般式(III-iv')

20

[式中、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する] の化合物と一般式 (IV) の化合物から合成される一般式 (II) の化合物に対して、一般式 (6) の化合

物とR<sub>20b</sub>-OHとの反応と同様の条件を適用することによっても製造することができる。

製造法Aの原料である、一般式(III-v)

$$R_{10a}$$
 $N-N$ 
 $N-N$ 
 $N-N$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $N+Q$ 
 $R_{50}$ 
 $N+Q$ 
 $N+Q$ 

5 [式中、 $T_4$ は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、炭素数 1 ないし 2 のアルキレン基を示し、 $R_{10.a}$ 、 $R_{20.a}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する] の化合物は、一般式(1)の化合物を、ヒドラジドとした後、環化し、一般式(12)

10 [式中、R<sub>4</sub>。及びR<sub>5</sub>。は、前記の意味を有する]の化合物とした後、一般式(13)

$$R_{10a} - CH (L_a) - T_4 - CH (L_a) - R_{20a}$$
 (13)

[式中、 $L_a$ は、 $ハロゲン原子を示し、<math>T_4$ 、 $R_{10}$  及び $R_{20}$  は、前記の意味を有する]の化合物と反応を行い、次いで接触還元を行うことにより合成することができる。

#### 合成法E

15

20

一般式(1)の化合物のヒドラジドは、一般式(1)の化合物と一般式(2)の化合物との反応と同様に行うことができ、従って、一般式(1)の化合物を同様の条件を用いて活性化した後、ヒドラジンと反応させることにより合成することができる。

用いる試薬の量は、一般式(1)の化合物に対し、ヒドラジンを1モルから過 剰量、好ましくは1~3モルである。

反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、例えばテトラ ヒドロフラン、ジメチルホルムアミド等が好ましい。 反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点まで、好ましくは、20~5 0℃である。

このようにして得られたヒドラジドは、ジメチルホルムアミド等の不活性溶媒 中で加熱することにより、一般式 (12) の化合物を合成できる。

5 一般式(12)の化合物と一般式(13)の化合物との反応は、一般式(12) の化合物1モルに対し、一般式(13)の化合物を1モルから少過剰、好ましく は1モルを用い、例えばジメチルホルムアミド等の不活性溶媒中で行う。通常、 塩基を加える必要はないが、適宜、例えばトリエチルアミン等の第3級アミンの 存在下で反応を行うことができる。

10 反応温度は、通常、室温から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは100~120℃である。

上記反応を行った後、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(III-iv)の化合物を合成することができる。

15 製造法Aの原料である一般式 (III-vi)

$$R_{10}$$
  $H$   $N-N$   $N-N$   $N+2$   $N+2$ 

[式中、 $R_{10}$ 、 $R_{10}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物の合成は、一般式(12)の化合物を原料として以下に示す方法により行うことができる。

#### 合成法F

 20
 一般式(III-vi)の化合物は、一般式(12)の化合物に対し、一般式(14)

 $R_{10}-L_{10}$  (14)

[式中、L。は前記の意味を有する]の化合物と反応させた後、接触還元を行う ことにより合成できる。

25 一般式(12)の化合物と一般式(14)の化合物から一般式(III-vi) の化合物を合成する反応は、一般式(12)の化合物から一般式(III-v)

の化合物を合成する反応と同様の条件を適用して行うことができる。

製造法Aの原料である一般式(III-vii)

[式中、 $P_1$ は、水酸基の保護基を示し、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する] の化合物は、一般式(1)の化合物を原料として以下に示す方法により行うことができる。

### 合成法G

10

15

20

25

一般式(1)の化合物とアミノマロン酸ジエチルエステルとからアミド化合物を合成した後、環化し、次いで塩基性条件下で脱炭酸反応を行う。得られた化合物のエステル基を還元し、新たに生じた水酸基を適当な保護基を用いて保護した後、接触還元を行うことにより、一般式(III-vii)の化合物を合成することができる。

一般式(1)の化合物とアミノマロン酸ジエチルエステルとの反応は、一般式 (XVII)の化合物から一般式 (XIX)の化合物を合成する工程と同様の条件を適用して行うことができる。

環化反応は、適当な塩基、例えば、水素化ナトリウムを用いて行う。反応に用いる試薬の量は、アミド化合物1モルに対し、水素化ナトリウムを1モルから過剰モル、好ましくは1~3モルを用いる。

反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはテトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド又はジメチルスルホキシド等が挙げられる。反応温度は、0℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは20~100℃である。

次いで行う脱炭酸反応は、適当な塩基、例えば水酸化ナトリウムを、環化体1 モルに対し、1モルから過剰モル、好ましくは3~5モル用いて行う。反応は、 通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはエタノール等のアルコール 類が好ましい。反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは5 0~100℃が好ましい。 エステルの還元は、合成に一般的に用いられるエステルの還元方法、例えば、 水素化ホウ素ナトリウムを用いて行うことができる。用いる試薬の量は、エステ ル体1モルに対し、水素化ホウ素ナトリウムを1モルから過剰モル、好ましくは 3~10モルである。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒とし てはメタノール、エタノール等が好ましい。反応温度は、0℃から20℃、好ま しくは0℃である。

新たに生じた水酸基の保護基としては、製造法Aに挙げたものを用いることができるが、好ましくはtertーブチルジメチルシリル基、tertーブチルジフェニルシリル基等である。反応条件は、一般によく知られた条件を適用することができる。

上記反応を行った後、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(III-vii)の化合物を合成することができる。

製造法Aの原料である、一般式(III-viii)

15

20

10

[式中、 $R_{10a}$ は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和又は不飽和炭化水素基、 $R_{20c}$ は、水素原子又は適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和若しくは不飽和炭化水素基を示し、 $R_{40}$  及び $R_{60}$  は、前記の意味を有する]の化合物は、一般式(1)の化合物を原料として、下記に示す方法により合成することができる。

#### 合成法H

一般式(1)の化合物をエステル化し、該エステル化合物と一般式(15)

[式中、 $R_2$ は、メチル基又はエチル基を示し、 $R_{20}$ 。は、前記の意味を有する] 25 の化合物とのカップリング反応を行い、一般式 (16)

15

25

$$R_{20c}$$
 $R_{z}$ 
 $R_{z}$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{50}$ 

[式中、 $R_z$ 、 $R_{20c}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物を得る。 次いで、一般式(16)の化合物を $R_{10a}$   $-NH_2$ ( $R_{10a}$  は、前記の意味を有する)を用いてアミド化し、酸性条件下で環化を行った後、アルコキシ基及びニトロ基を順次還元して、一般式(III-viii)の化合物を合成することができる。

一般式(1)の化合物をメタノール中、少量の濃硫酸を加えて加熱し、メチルエステルとする反応は、合成上、一般的によく知られた条件を用いて行う。

上記メチルエステル体と一般式(15)の化合物との反応は、メチルエステル 10 体1モルに対し、一般式(15)の化合物を1から過剰モル、好ましくは1~3 モル用い、テトラキストリフェニルホスフィンパラジウム等のパラジウム錯体を 触媒量、好ましくは3~5モル%用いて行う。

反応は、通常、不活性溶媒中において行い、当該不活性溶媒としてはテトラヒ ドロフラン等が挙げられる。反応温度は、50~用いる溶媒の沸点、好ましくは 70~100℃である。

一般式(16)の化合物と $R_{10a}$ - $NH_2$ のアミド化は、一般式(XVII)の化合物から一般式(XIX)の化合物を合成する工程と同様の条件を適用して行うことができる。

上記反応により得られるアミド体の環化反応は、酸成条件下、例えば濃塩酸と 20 エタノール等の不活性溶媒との混合溶媒中において行う反応温度は、20℃から 用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは20~50℃である。

アルコキシ基の還元は、例えばトリエチルシランを用いて、適当な酸を加えて行うことができる。用いる試薬の量は、環化体1モルに対し、トリエチルシランを1モルから過剰モル、好ましくは3~5モル、添加する酸としては、例えば三フッ化ボランのエーテル錯体を1モルから過剰モル、好ましくは3~5モルを用いる。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、例えばク

5

10

20

ロロホルム、塩化メチレン等が挙げられる。反応温度は、0~50℃、好ましくは20℃である。

ニトロ基の還元反応は、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の 化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(IIIviii)の化合物を合成することができる。

一般式(III-viii')

[式中、 $R_{20c1}$ は、水素原子を示し、 $R_{10a}$ 、 $R_{10}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物を原料として、製造法Aに従って合成される、一般式(II-Viii</code>)

[式中、 $Ar_0$ 、 $R_{10a}$ 、 $R_{20c1}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]で表される化合物は、以下の方法によっても合成することができる。

一般式(III-vii)の化合物を一般式(14)と反応させた後、一般式(IV)の化合物を用いて製造法Aに従い、一般式(II-viii'')

[式中、 $Ar_0$ 、 $R_{10a}$ 、 $P_1$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]で表される化合物を得る。次いで、水酸基の保護基を除去し、メタンスルホン酸エステル化後、塩基性条件下で処理を行い、接触還元することにより、一般式(II-v ii) の化合物を合成することができる。

一般式(II-viii') の化合物の水酸基の保護基を除去は、合成上、一般によく知られた方法を適用することができる。例えば、保護基が tertーブチルジメチルシリル基等である場合、濃塩酸を用いてメタノール中で反応を行うことができる。

- 5 メタンスルホン酸エステル化は、上記反応において得られたアルコール体1モルに対し、トリエチルアミンを1モルから過剰モル、好ましくは、1~3モル、塩化メタンスルホニルを1モルから過剰モル、好ましくは、1~3モル用いて行う。続く塩基処理に用いる塩基としては、例えば1,8ージアザビシクロ[5,4,0]ウンデカー7ーエン(DBU)等を1モルから過剰モル、好ましくは、
- 10  $1 \sim 3$  モル用いて行う。反応は、通常、不活性溶媒中にて行い、当該不活性溶媒 としてはジメチルホルムアミド等が好ましい。反応温度は、 $0 \sim 50 \, ^{\circ} ^{\circ} ^{\circ}$ 、好まし くは $0 \sim 20 \, ^{\circ} ^{\circ} ^{\circ}$ である。

上記反応により得られた化合物に対し、一般式(6)の化合物から一般式(I II-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、

15 一般式 (II-viii') の化合物を合成することができる。

製造法Aの原料である、一般式 (III-ix')

$$R_{10c}$$
 $O = S$ 
 $R_{40}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{10c}$ 
 $R_{10c}$ 

[式中、R<sub>10</sub>。は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和又は不飽 和炭化水素基を示し、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の意味を有する]の化合物及び一般 20 式(III-ix'')

$$N = 0$$
 $R_{10c}$ 
 $N = 0$ 
 $R_{10c}$ 
 $N = 0$ 
 $N = 0$ 

[式中、R<sub>10c</sub>、R<sub>40</sub> 及びR<sub>50</sub> は、前記の意味を有する] の化合物は、一般式 (17)

$$O = S$$
 $O = S$ 
 $O =$ 

[式中、R<sub>4</sub>。及びR<sub>5</sub>。は、前記の意味を有する]で表される既知化合物又は当該 既知化合物から自体公知の方法で製造される化合物を原料として下記の方法によ り合成することができる。

#### 5 合成法 [

15

一般式(17)の化合物と $R_{10c}$ ーOH [式中、 $R_{10c}$ は前記の意味を有する] とを用いて光延反応を行った後、接触還元を行うことにより、一般式(III ー ix')の化合物と一般式(III ー ix')の化合物とを合成することができる。

10 一般式(17)の化合物の光延反応は、一般式(XII)の化合物から一般式(XX)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。

上記反応により得られた化合物の接触還元は、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して行い、適当 な条件で精製分離することにより、一般式(III-ix')の化合物と一般式(III-ix')の化合物とを合成することができる。

製造法Aの原料である、一般式(III-x)

[式中、R<sub>10d</sub>は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和又は不飽和炭化水素基を示し、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の意味を有する]の化合物は、合成 **20** 法 I における中間体である、一般式 (18)

[式中、 $R_{10c}$ 、 $R_{40}$  及び $R_{50}$  は、前記の意味を有する]の化合物を原料として下記の方法により合成することができる。

#### <u>合成法 J</u>

15

5 一般式(18)の化合物を還元し、一般式(19)

[式中、 $R_{10}$ 。及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物とし、 $R_{10a}$ ーOH[式中、 $R_{10c}$ は、前記の意味を有する]と光延反応を行った後、接触還元を行うことにより、一般式 (III-x) の化合物を合成することができる。

10 一般式(18)の化合物の還元は、水素化ホウ素ナトリウムを、一般式(18) の化合物1モルに対し、1モルから過剰モル、好ましくは3~5モル用いて行う。 反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはテトラヒドロフラン等が好ましい。反応温度は、0℃から50℃、好ましくは20℃である。

一般式(19)の化合物の光延反応は、一般式(XII)の化合物から一般式 (XX)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。

次いで、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(III-x)の化合物を合成することができる。

なお、一般式(1)の化合物、一般式(5)の化合物及び一般式(15)の化 20 合物は公知化合物であるか、公知化合物を利用して自体公知の化学的手法により、 製造することができる。

次に、製造法Aのもう一方の原料化合物である一般式 (IV) の化合物の製造 法について説明する。一般式 (IV) の化合物は、以下の合成法Kないし合成法 Mにより、製造することができる。

#### 合成法K

一般式(IV)の化合物は、一般式(20)

$$R' \circ Ar_0$$
 (20)

[式中、R'は、低級アルキル基を示し、Ar。は、前記の意味を有する]で表 されるエステルをヒドラジンで処理した後、亜硝酸を作用させることにより、一般式 (IV)

20

25

[式中、Ar。は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

一般式(20)の化合物をヒドラジンで処理した後、亜硝酸を作用させて一般 式(IV)の化合物へ変換する反応において、用いる各試薬の量は、一般式(20)のエステル1モルに対し、ヒドラジンは1モル~10モル、好ましくは3モル~5モルであり、次段階の亜硝酸を作用させる反応で一般式(20)のエステル1モルに対し、亜硝酸ナトリウムが1モル~5モル、好ましくは3モル~5モルであり、1N塩酸は亜硝酸ナトリウム1モルに対し、1L~5L、好ましくは15'1L~3Lである。

反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、ヒドラジンとの反応に対しては、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類等が挙げられ、また亜硝酸を作用させる反応では、例えば水;例えばテトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類;例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、又はそれらの混合物が挙げられる。

反応温度は、通常、ヒドラジンとの反応に対しては0  $\mathbb{C}$  ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20  $\mathbb{C}$   $\sim 50$   $\mathbb{C}$  であり、反応時間は、通常、1 時間  $\sim 48$  時間、好ましくは5 時間  $\sim 24$  時間であり、また亜硝酸を作用させる反応では、0  $\mathbb{C}$   $\sim 50$   $\mathbb{C}$  、好ましくは0  $\mathbb{C}$   $\sim 20$   $\mathbb{C}$  であり、反応時間は、通常、30 分間  $\sim 5$  時間、好ましくは30 分間  $\sim 2$  時間である。

なお、一般式(20)の化合物は、公知化合物であるか、エステルの合成法の 定法に従って、製造することができる。

#### 合成法し

一般式 (IV-i)

[式中、R', 及びR', は、それぞれが結合する炭素原子と共に、窒素原子を包含してもよく、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和若しくは不飽和の5員又は6員環基を示す]の化合物は、公知化合物である、1,2,4-トリアジン-5-カルボン酸エチルエステルを原料として、一般式(21)

[式中、R', 及びR', は、前記の意味を有する]の化合物を合成した後、 10 合成法Kに従い製造することができる。

1, 2, 4-トリアジン-5-カルボン酸エチルエステルを一般式(22)

[式中、R', 及びR', は、前記の意味を有する]の化合物と反応を行い、一般式(21)の化合物を得る。

- 15 反応に用いる試薬の量は、1,2,4ートリアジン-5ーカルボン酸エチルエステル1モルに対し、一般式(22)の化合物を1モルから過剰モル、好ましくは1から5モルである。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはクロロホルム等が挙げられる。反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは20~70℃である。
- 20 一般式(21)の化合物から一般式(IV-i)の化合物を合成する反応は、 合成法Kの一般式(20)の化合物から一般式(IV)の化合物を製造する工程 と同様に行い、一般式(IV-i)の化合物を製造することができる。

#### 合成法M

一般式 (IV-ii)

[式中、 $Ar_{10}$ は、置換基:  $-Sn(n-Bu)_3$ を含む前記の $Ar_0$ を示す]の化合物は、一般式(23)

5 [式中、 $Ar_{10}$ は、置換基: $-X_{10}$ (ここにおいて、 $X_{10}$ はハロゲン原子を意味する)を含む前記の $Ar_{0}$ を示し、R は、前記の意味を有する]の化合物を原料として合成することができる。

一般式(23)の化合物を、パラジウム錯体、例えばテトラキストリフェニル ホスフィンパラジウムを触媒として、ヘキサーnーブチルジチンと反応させるこ とにより、一般式(24)

10

[式中、Ar<sub>10</sub>及びR'は、前記の意味を有する]の化合物を合成した後、合成 法Kに従い製造することができる。

一般式(23)の化合物とヘキサーnーブチルジチンとの反応において、一般 式(23)の化合物1モルに対し、ヘキサーnーブチルジチンを1モルから過剰 モル、好ましくは1.5~3モル用い、テトラキストリフェニルホスフィンパラ ジウム等のパラジウム錯体を0.05~0.2モル、好ましくは0.1モルを用 いる。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはジオキサン 等が挙げられる。反応温度は、50℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは 70~130℃である。

一般式(24)の化合物から一般式(IV-ii)の化合物を合成する反応は、 合成法Kの一般式(20)の化合物から一般式(IV)の化合物を製造する工程 と同様に行い、一般式(IV-ii)の化合物を製造することができる。

次に、製造法Bの原料化合物である一般式 (V)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物の製造法について説明する。一般式 (V) の化合物は、以下の合成法Nの方法で製造することができる。

#### 5 合成法N

10

15

一般式 (V) の化合物は、一般式 (25)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式 --- は、前記の意味を有する] の化合物をクロリドとした後、アジ化ナトリウムを作用させることにより生成することができる。

一般式(25)のカルボン酸クロリドへ変換する工程は、一般式(25)の化合物を、一般式(XVIII)から酸ハロゲン化物を製造する工程と同様な方法で行うことができ、従って反応条件等も同様な条件が適用できる。こうして得られた酸クロリド1モルに対し、アジ化ナトリウム1モル~5モル、好ましくは1モル~3モルを水又は必要であれば水とテトラヒドロフランの混合溶媒中で反応を行い、一般式(V)の化合物を得ることができる。

反応温度は、通常、0  $\mathbb{C}$  ないし5 0  $\mathbb{C}$  まで、好ましくは0  $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$  であり、反応時間は、通常、3 0  $\mathbb{C}$  分間~1 2 時間、好ましくは1 時間~5 時間である。

また、製造法Bの他の原料化合物の一般式 (VI) の化合物は、公知化合物で 20 あるか、アミノ化合物の合成法の定法に従って製造することができる。

次に、本発明の有用性を具体的に示すため、本発明品のCdk4及びCdk6 活性並びに細胞増殖阻害に対する50%阻害濃度(IC<sub>50</sub>値)を求めた。

#### <u>Cdk4阻</u>害作用

996年)]。

5

15

(1) サイクリンD1-Cdk4及びサイクリンD2-Cdk4の調製まず、Cdk4及びその活性化因子サイクリンD1もしくはサイクリンD2それぞれのcDNAをバキュロウイルス発現ベクターに組み込み、組み換えバキュロウイルスを作製した。それを昆虫細胞Sf9に共感染させてサイクリンD1-Cdk4又はサイクリンD2-Cdk4活性複合体として高発現させた。その細胞を回収して可溶化した後、HPLCカラムクロマトグラフィーで精製した[ジ・

エンボ・ジャーナル (EMBO J.)、第15巻、7060-7069頁、(1

 (2) サイクリンD1-Cdk4及びサイクリンD2-Cdk4の活性測定
 サイクリンD1-Cdk4及びサイクリンD2-Cdk4の活性測定において、 基質はRBタンパク質のアミノ酸775番から787番に相当する合成ペプチド (Arg-Pro-Pro-Thr-Leu-Ser-Pro-Ile-Pro-His-Ile-Pro-Arg)を用いた[ジ・エンボ・ジャーナル(EMBO J.)、第15巻、7060-7069頁、(1996年)]。

反応は北川等の方法 [オンコジーン (Oncogene)、第7巻、1067ー

- 1074頁、(1992年)]を一部改変して行った。反応液量は21.1 μ1で、反応バッファー(Rバッファー)の組成は20 mM トリスー塩酸バッファー(pH7.4)/10 mM 塩化マグネシウム/4.5 mM 2-メルカプトエタノール/1 mM エチレングリコールビス(β-アミノエチル20 エーテル)-N,N,N',N'-テトラアセチック アシッド(EGTA)で、そこに精製したサイクリンD1-Cdk4もしくはサイクリンD2-Cdk4と100 μMの基質ペプチドと50 μMの非標識アデノシン三リン酸(ATP)および1 μCiの[γ-33P]標識ATP(2000-4000 Ci/mmole)を添加して、反応温度30℃で45分間反応させた。その後、
- 25 10  $\mu$ 1 の 3 5 0 mM リン酸バッファーを反応系に添加して反応を停止させた。 基質ペプチドを P 8 1 ペーパーに吸着させた後、その放射活性を液体シンチレーションカウンターで測定した。  $[\gamma-33P]$  標識 ATP は第一化学薬品社から購入した。

被検化合物の反応系への添加は、ジメチルスルホキシド(DMSO)に溶解さ

せた溶液を1.1  $\mu$ l加えることによって行った。反応系へDMSOのみを1.1  $\mu$ l加えたものを対照群とした。

本発明化合物の代表化合物として実施例131、165、329、579を選択し、この化合物のサイクリンD1-Cdk4又はサイクリンD2-Cdk4活性に対するIC50値を求めた。その結果を下記の表に示す。

【表1】

	I C 5 0 (μM)			
	サイクリンD1-	サイクリンD2-		
化合物名	Cdk4	Cdk4		
実施例131	0.061	0.019		
実施例329	_	0.033		
実施例165	_	0.016		
実施例579		0.011		
(±) flavopiridol	0.36	0.056		

本発明の化合物のサイクリンD1-Cdk4又はサイクリンD2-Cdk4阻害活性は、Cdk4阻害活性を有する公知の化合物(±)flavopirid olのそれと比較して著しく高いことは明らかである。

#### Cdk6阻害作用

15

- (1) サイクリンD1-Cdk6及びサイクリンD3-Cdk6の調製サイクリンD1-Cdk4と同様に、Cdk6及びその活性化因子サイクリンD1もしくはサイクリンD3それぞれのcDNAをバキュロウイルス発現ベクターに組み込み、組み換えバキュロウイルスを作製した。それを昆虫細胞Sf9に共感染させてサイクリンD1-Cdk6又はサイクリンD3-Cdk6活性複合体として高発現させた。その細胞を回収して可溶化した後、HPLCカラムクロマトグラフィーで精製した。
- (2)サイクリンD1-Cdk6及びサイクリンD3-Cdk6の活性測定
   20 サイクリンD1-Cdk6の活性測定において、基質は合成ペプチド(Lys-Ala-Pro-Leu-Ser-Pro-Lys-Lys-Ala-Lys)を用い、サイクリンD3-Cdk6の活性測定において、基質は合成ペプチド(Arg-Pro-Pro-Thr-Leu-Ser-Pro-Ile-Pro-H

is-Ile-Pro-Arg) を用いた [ジ・エンボ・ジャーナル (EMBO J.)、第15巻、7060-7069頁、 (1996年)]。

反応は北川等の方法 [オンコジーン (On cogene)、第7巻、1067-1074頁、(1992年)]を一部改変して行った。反応液量は21.1 μlで、Rバッファーに精製したサイクリンD1-Cdk6と400 μMの基質ペプチド、もしくはサイクリンD3-Cdk6と100 μMの基質ペプチド、と50 μMの非標識ATPおよび1 μCiの[γ-33P]標識ATP(2000-4000 Ci/mmole)を添加して、反応温度30℃で20分間もしくは45分間反応させた。その後、10 μlの350 mM リン酸バッファーを反応系に添加して反応を停止させた。基質ペプチドをP81ペーパーに吸着させた後、その放射活性を液体シンチレーションカウンターで測定した。

本発明化合物の反応系への添加は、DMSOに溶解させた溶液を $1.1 \mu l$ 加えることによって行った。反応系へDMSOを $1.1 \mu l$ 加えたものを対照群とした。

15 本発明化合物の代表化合物として実施例131、165、329、579を選択し、この化合物のサイクリンD1-Cdk6又はサイクリンD3-Cdk6活性に対するIC50値を求めた。その結果を下記の表に示す。

【表2】

10

化合物名	I C 5 0	I C 5 O (μM)				
	サイクリンD1ー	サイクリンD3ー				
	C d k 6	Cdk6				
実施例131	0.013	<del>-</del>				
実施例329	0.065	_				
実施例165	_	0.013				
実施例579		0.022				

20 この結果から本発明化合物が強いサイクリンD1-Cdk6又はサイクリンD 3-Cdk6阻害活性を有することは明らかである。

#### 細胞增殖抑制作用

#### (1) 細胞培養の方法

臨床分離癌細胞株HCT116は10%牛胎児血清添加ダルベッコ変法イーグ

ル培地を用いて、臨床分離癌細胞株MKN-1は10%牛胎児血清添加RPMI 1640培地を用いて37℃で5% CO₂存在下、飽和水蒸気の環境にて培養 した。

#### (2) 細胞増殖抑制作用の測定

5 細胞増殖抑制作用は、スケハン(Skehan)等の方法 [ジャーナル・オブ・ナショナル・キャンサー・インスティテュート(J. Natl. Cancer Inst.)、第82巻、1107-1112頁、(1990年)]を改変して測定した。 HCT116あるいはMKN-1を生細胞数として1X103個含むそれぞれの細胞の培養用培地100μ1ずつを96ウエル細胞培養用ディッシュに分注し、一晩培養した。翌日、まず化合物131および(±)flavopiridolのDMSO溶液から、DMSOによる希釈系列を調製した。次いでその希釈系列をあるいは薬剤非添加対照用としてDMSOのみをそれぞれの細胞の培養用培地に添加した。最後に、96ウエルディッシュで培養した細胞に、各薬剤の希釈系列あるいはDMSOのみを添加した培養用培地を100μ1ずつ添加し、さらに3日間培養した。

各ウエルに50%トリクロロ酢酸を50  $\mu$ 1ずつ加えて細胞を固定した。0.4%スルホローダミンBで細胞を染色した後、10 mMトリスバッファーを用いてスルホローダミンBを抽出した。450 nmを対照波長として560 nmにおける光学濃度を測定して対照群と比較した。実施例131の化合物と( $\pm$ ) flavopiridol の細胞増殖50%阻害濃度(IC50)を求めた結果を以下の表に示した。

【表3】

20

	I C 5 0 (μ M)	I C 5 0 (μM)
化合物名	HCT116細胞	MKN-1細胞
実施例131の化合物	0.013	0.10
(±) flavopiridol	0.15	0.87

本発明化合物は、Cdk阻害作用を有する既知の化合物(±)flavopi 25 ridolと比較して明らかに強い細胞増殖阻害作用を示していることから、抗腫瘍剤として有用である。 5

15

20

従って、本発明化合物の治療効果が期待される好適な腫瘍としては、例えばヒトの大腸癌等が挙げられる。

本発明化合物は、抗腫瘍剤として使用される場合には、その薬学的に許容しうる塩としても使用することができる。薬学的に許容しうる塩の典型例としては、例えばナトリウム、カリウム等のアルカリ金属との塩等を挙げることができる。

本発明の化合物の薬学的に許容しうる塩の製造法は、有機合成化学分野で通常 用いられる方法を適宜組み合わせて行うことができる。具体的には、本発明化合 物の遊離型の溶液をアルカリ溶液で中和滴定すること等が挙げられる。

本発明化合物を抗腫瘍剤として使用する際の投与形態としては各種の形態を選 10 択でき、例えば錠剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤、液剤等の経口剤、例えば溶液、 懸濁液等の殺菌した液状の非経口剤等が挙げられる。

固体の製剤は、そのまま錠剤、カプセル剤、顆粒剤又は粉末の形態として製造することもできるが、適当な添加物を使用して製造することもできる。該添加物としては、例えば乳糖、ブドウ糖等の糖類、例えばトウモロコシ、小麦、米等の 酸粉類、例えばステアリン酸等の脂肪酸、例えばメタケイ酸ナトリウム、アルミン酸マグネシウム、無水リン酸カルシウム等の無機塩、例えばポリビニルピロリドン、ポリアルキレングリコール等の合成高分子、例えばステアリン酸カルシウム、ステアリン酸マグネシウム等の脂肪酸塩、例えばステアリルアルコール、ベンジルアルコール等のアルコール類、例えばメチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、エチルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース等の合成セルロース誘導体、その他、水、ゼラチン、タルク、植物油、アラビアゴム等通常用いられる添加物等が挙げられる。

これらの錠剤、カプセル剤、顆粒剤、粉末等の固形製剤は、一般的には0.1 ~100重量%、好ましくは5~100重量%の有効成分を含むことができる。

25 液状製剤は、水、アルコール類又は例えば大豆油、ピーナツ油、ゴマ油等の植物 由来の油等液状製剤において通常用いられる適当な添加物を使用し、懸濁液、シ ロップ剤、注射剤等の形態として製造することができる。

特に、非経口的に筋肉内注射、静脈内注射、皮下注射で投与する場合の適当な 溶剤としては、例えば注射用蒸留水、塩酸リドカイン水溶液(筋肉内注射用)、 生理食塩水、ブドウ糖水溶液、エタノール、静脈内注射用液体(例えばクエン酸、 クエン酸ナトリウム等の水溶液)、電解質溶液(例えば点滴静注、静脈内注射用) 等又はこれらの混合溶液が挙げられる。

又、これらの注射剤は予め溶解したものの他、粉末のまま又は適当な添加物を加えたものを用時溶解する形態もとることができる。これらの注射液は、通常 0. 1~10 重量%、好ましくは 1~5 重量%の有効成分を含むことができる。

又、経口投与の懸濁剤又はシロップ剤等の液剤は、0.5~10重量%の有効 成分を含むことができる。

本発明の化合物の実際に好ましい投与量は、使用される化合物の種類、配合された組成物の種類、適用頻度及び治療すべき特定部位及び患者の病状によって適宜増減することができる。例えば、一日当りの成人一人当りの投与量は、経口投与の場合、10ないし500mgであり、非経口投与、好ましくは静脈内注射の場合、1日当り10ないし100mgである。なお、投与回数は、投与方法及び症状により異なるが、単回又は2ないし5回に分けて投与することができる。

15 (以下余白)

## 発明を実施するための最良の形態

以下に実施例を挙げて本発明を更に具体的に説明するが、もとより本発明はこれらの実施例のみに限定されるものではない。

実施例および参考例の薄層クロマトグラフィーは、プレートとしてSilic a gel $_{60}$ F $_{254}$ (Merck)を、検出法としてUV検出器を用いた。カラム用シリカゲルとしては、WakogelTM C-300又はC-200(和光純薬)を用いた。高速液体クロマトグラフィーとしては、 HP1100シリーズ(ヒューレット パッカード(HP))を用いた。 MSスペクトルは、JMS-SX102A(日本電子(JEOL))又はQUATTRO II(マイクロマス)を用いて測定した。 NMRスペクトルは、重クロロホルム溶液で測定する場合には、内部基準としてテトラメチルシラン(TMS)を用い、重メタノール溶液で測定する場合にはメタノールを、重ジメチルスルホキシド溶液で測定する場合にはジメチルスルホキシドを用い、 Gemini-200(200MHz;Varian)、またはVXR-300(300MHz;Varian)型スペクトロメータを用いて測定し、全 $\delta$ 値をppmで示した。

NMR測定における略号の意味を以下に示す。

s:シングレット

- d:ダブレット

dd:ダブル ダブレット

t:トリプレット

d t:ダブル トリプレット

q:クァルテット

m:マルチプレット

br: プロード

J:カップリング定数

Hz:ヘルツ

CDC1。: 重クロロホルム

D<sub>2</sub>O:重水

DMSO-d<sub>6</sub>: 重ジメチルスルホキシド

CD<sub>3</sub>OD: 重メタノール

反応式等における略号の意味を以下に示す。

Ac:アセチル基

Et:エチル基

n-Bu:n-ブチル基

Bn:ベンジル基

n-Pr:n-プロピル基

i-Pr:イソプロピル基

Me:メチル基

Ph:フェニル基

Py:ピリジル基

TEA: トリエチルアミン

次に、本発明に係る実施例化合物を以下の表に具体的に例示する。

# 【表4】

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R,	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
1		Ö	н	н	н
2		w. \\	н	н	Н
3		HO	н	н	н
4		ano N	н	н	н
5		HO.C	н	н	н
6			н	н	н
7			н	н	Н.
8		Ý,	н	н	н
9		Ÿ.	н	н	н

【表5】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_6$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R,	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
10		N into Bu	H .	н	н
11		Сн,он	н	н	н
12		Ü.	н	н	н .
13		\	н	н	Н
14		Ŭ.	н	Н.	н
15		Mo <sup>s</sup>	н	Н	Н
16		COMMY	н	. Н	н
17		, whi	, H	н	Н
18		U man	н	н	н
19		PR(4-MeO)	н	н	н
20		V.	н	н	н

【表 6】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_b$ 
 $R_a$ 
 $R_a$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R,	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
21		T Mins	н	н	Н
22		<b>Condu</b>	н	н	H
. 23			н	. н	Н
24		Y	н	н	н
25		<b></b>	н	н	Н
26		. \	н	н	н
27		N OH	н	н	н
28			н	H	Н
29			н	н	н
30			н	н	H <sub>i</sub>
31		Y OMAG	н	н	Н

【表7】

$$R_{c}$$
 $R_{b}$ 
 $R_{a}$ 
 $R_{b}$ 
 $R_{a}$ 
 $R_{b}$ 
 $R_{a}$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R,	R <sub>b</sub>	R <sub>o</sub>
32		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	н	Н	Н
33		Me Me	н	Н	н
34			н	Н	н
35			н	н	н
36			н	н	н
37			н	H	. н
38			н	н	н
39		K	н	H	н
40		S N	н	, н	н
41			н	н	н
42		Coco,e	. н	н ,	н

【表8】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_b$ 
 $R_a$ 
 $R_a$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R.	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
43		S CH,CO <sub>2</sub> EI	н	Н	н
44		C on ONICO (C)	н	н	н
45		S Ph	н	н	H
46		S PN(4-CI)	н	н	н
47		SO 2F1 (4-HO <sub>2</sub> )	н	н	н
48		S Me	н	н	н
49		S er	н	н	н
50		S NO <sub>2</sub>	н	н	н
51			, <b>Н</b>	н	Н
52		Ĭ.	н	н	н
53			н	H	н

【表 9】

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R.	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
54	·\( \( \)	\(\sigma\)	Н	Br	Н
55	R <sub>1</sub> =H : R <sub>2</sub> =O		н	н	н
56	R <sub>1</sub> =Me ; R <sub>2</sub> =O		<b>H</b> .	<b>H</b> .	н
57	R <sub>1</sub> =Et : R <sub>2</sub> =O	~	н	Н	н
58	R <sub>1</sub> =n-Pr ; R <sub>2</sub> =O	\(\mathbb{n}\)	н	н	Н
59	R <sub>1</sub> =i-Pr ; R <sub>2</sub> =O		н	н	н .
60	R <sub>1</sub> =n-Bu ; R <sub>2</sub> =O		н	н	Н
61	R <sub>1</sub> =(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> OH; R <sub>2</sub> =O		н	н	н
62	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>2</sub> OH) <sub>2</sub> ; R <sub>2</sub> =O		н	н	н
63	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> COOEt; R <sub>2</sub> =O		Н	н	н
64	R <sub>1</sub> =Bn ; R <sub>2</sub> =O		н	н	н

【表10】

実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
65	R <sub>1</sub> =(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Ph ; R <sub>2</sub> =O		Н	Н	Н
66	$R_1$ =CH $_2$ Ph(2-NH $_2$ ); $R_2$ =O		н	н	н
67	R₁=CH₂Ph(3−NH₂) ; R₂=O		н	н	н
68	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> (2-Py) ; R <sub>2</sub> =O		н	н	н
69	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> (3-Py) ; R <sub>2</sub> =O		н	н	н
70	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> (4-Py) ; R <sub>2</sub> =O		н	Н	н
71	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> Ph(4-MeOCO) ; R <sub>2</sub> =O		н	н	н
72	R <sub>1</sub> =2-シクロヘキセン-1 <i>-イル</i> ; R <sub>2</sub> =O		н	Н	н
73	R <sub>1</sub> =シクロヘキシルメチル ; R <sub>2</sub> =O		н	н	<b>H</b> :
74	R <sub>1</sub> =N-メチルピペリジンー4ーイル;R <sub>2</sub> =O		н	Н	н

【表11】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_6$ 
 $R_6$ 
 $R_8$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
79	$\widehat{N}$	~	н	Н	Н
80	$\widehat{N}$	Сн, он	н	н	<b>H</b>
81	$\widehat{N}$	·	н	н	Н
82	N-	CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	н	Н	Н
83		O-LO-LINET,	н	н	н
84	<b>√</b>	CHARINA	Н	H ,	н
85	$\widehat{N}$	CH JAINEC H 31 50H	н	н	н
86	$\sim$	CHARGE.	н	Н	н
87		Transferences:	н	н	н
88		Collect of Park with	н	Н	н
89		Difficulturectural	н	н	н

【表12】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_b$ 
 $R_a$ 
 $R_b$ 
 $R_a$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R.	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
90	$\widehat{N}$	Chledcilityutracheiri	н	н	Н
91	, N	CH pH IC Hyadiy	н	н	Н
92	$\widehat{N}$	CHAMPECHIJADY	н	н	Н
93	$\sim$	70	н	н	Н
94		Ý.	н	н	<b>H</b>
95	$\sim$	Call Modeline	н	н	н
96	$\widehat{\mathbb{N}}$	Conjunctive Conjun	н	Н	H
97		Cothestoritori	н	н	н
98	$   \sum_{N} $	IOHAMIOHAON	н	<b>H</b>	н
99		CH STANCHICAD	н	н	н
100		Childredich	Н	Н	н

【表13】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_b$ 
 $R_a$ 
 $R_b$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
101		Ю-унионора	н	н	н
102	$\sim$	Contractionmon	н	н	H
103	$\sim$	(C1-)6N4C1+-2-Py	н	Н	н
104	$\sim$	(CH plant CH p-3-Py	Н	н	н
105		EH1JAH CH14APy	н	н	н
106	$\bigcap_{N}$	ION PHILOS PHI	Н	н	н
107	N N	Drimeorandros	н	н	н
108		(Cuspericusper)	н	н	н
109		(CH <sub>2</sub> thMe e2	н	н	н
110	$\bigcap_{N}$	torPhicolaritori	н	н	н
111		Doughermon's	н	н	н

【表14】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_6$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R.	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
112		ICHI SHHOOPI	н	Н	н
113	$\bigcap_{N}$	CHJJA41SO JBIN	н	н	Н
114	$\widehat{N}$	CH),MISO,PA	н	н	Н
115	$\bigcap_{N}$	CHINHADAM NON	н	н	Н
116	$\langle \rangle$	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	н	н	Н
117		Ġ	н	н	Н
118	$\bigcap_{N}$	<b>**</b>	н	н	<b>H</b>
119			н	н	н
120	$\sim$		н	н	н
121	$\sim$	\$	н	Н	н .

【表15】

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>a</sub>	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub> _
122	HOHJC		Н	н	н
123	н³с(но)нс ✓		Н	н	Н
124	,		н	н	Н
125	CH₂OH ·		н	н	н
126	CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>		н	н	Н
127	Me N		н	н	Н
128	CH₂OH		н	н	Н
129			н	<b>.</b> H	н
130	HOHIC		н	н	н
131	H <sub>2</sub> C=(HO)C		н .	н	<b>H</b>
132	H³C(HO)HC		Н	н	н

付記 1. 中の・は縮環位置を表す。即ち実施例54は、 2. 中の・は縮環位置を表す。即ち実施例79は。 を表す。

【表16】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若し が一緒になって形成する環構造	R <sub>3</sub> Ar	R'ı	R' <sub>2</sub>
133	со	N	H R'2	~\$~~	Н
134	со	同上	同上	~~ <b>K</b>	Н
135	СО	同上	同上	~# <u>`</u>	Н
136	со	同上	同上	~*\	Н
137	СО	同上	同上		н
138	со	同上	同上	· # • • • • • • • • • • • • • • • • • •	H
139	со	同上	同上		н
140	со	同上	同上	~#\$	н
141	со	同上	同上		Н
142	co	同上	同上	Z.	Н
143	СО	同上	同上	To the second	Н

【表17】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若		A r	R' 1	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する環構造	C \ la R 3			
144	со	N	н	R'2	S.N.	Н
145	co	同上	Ē	引上	You N	Н
146	СО	同上	Ē	<b>司上</b>	Y <sub>N</sub>	Н
147	со	同上	Ē	引上	Z,	Н
148	СО	同上	[F	引上	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
149	со	同上	<del>,</del> F	引上	2°	Н
150	со	同上	. [7	<b></b>	\$**	Н
151	со	同上	Ę	記上	<b>\$</b>	Н
152	со	· 同上	Ę	引上	7°N	Н
153	СО	同上	Ţī.	司上	~°~	Н
154	СО	同上	Ī	司上	~~~	Н

【表18】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	A r	R'ı	R' <sub>2</sub>
		又はX、2、R1、R2及び/若しくはR3が一緒になって形成する環構造			
155	СО	N— H	N R'2	~~~	Н
156	СО	同上	同上	YO.N.	Н
157	СО	同上	同上	Con	Н
158	СО	同上	同上	HON	Н
159	со	同上	同上	HO	Н
160	со	同上	同上	, Land	Н
161	со	同上	同上	Zon-	Н
162	со	同上	同上	Du	Н
163	со	同上	同上	Cut	Н
164	СО	同上	同上	Son Son	Н
165	СО	同上	同上	Ord	Н

【表19】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若	R <sub>3</sub>	A r	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>
		メはX、2、R1、R2及びノ岩 が一緒になって形成する製構造	U \ fa R 3	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
166	СО	N	Н	N R'2		Н
167	со	同上	-	同上	N-	Н
168	СО	同上		同上		Н
169	СО	同上		同上	()~	н
170	СО	同上		同上	Jugy	Н
171	со	<b>,</b> 同上		同上	They	H
172	со	同上		同上	Songx	Н
173	со	同上		同上	My Y	Н
174	СО	同上		同上	NH	Н
175	со	同上		同上	NH	Н
176	со	同上		同上	MH	Н

【表20】

実施例	Y	$R_1$ $R_2$	R <sub>3</sub>	Αr	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び/岩	しくはR <sub>3</sub>			
-		が一緒になって形成する環構造				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
177	CO	$\sim$	Н	N R'2	NH	Н
178	co	同上		同上	CM-NHO	Н
179	со	同上		同上	N-()	Н
180	со	同上		同上		Н
181	со	同上		同上	\n\(.\)	Н
182	со	同上		同上	VN-()	Н
183	CO.	同上		同上	Con	Н
184	со	同上		同上	Dany	Н
185	со	同上		同上	DM	Н
186	СО	同上		同上	DM	Н .
187	СО	同上		同上	877)	Н

【表21】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	A r	R'ı	R' <sub>2</sub>
-		又はX、Z、R 1、R 2及び/若しくはR <sub>3</sub> が一緒になって形成する現構造			
188	СО	N— H	N R'2	Long to the state of the state	Н
189	СО	同上	同上	Can Can	Н
190	СО	同上	同上	San D	Н
191	co	同上	同上	The Hard	Н
192	СО	同上	同上	The HIND	Н
193	СО	· 同上	同上	HN	Н
194	СО	同上	同上	HN	Н
195	СО	同上	同上	<b>₩</b>	Н
196	СО	同上	同上		Н
197	со	同上	同上	70m-O	Н
198	СО	同上	同上		Н

【表22】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、2、R1、R2及び/若しくは!	A r	R'ı	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する環構造			
199	СО	N H	N R'2	. J.n-;	Н
200	СО	同上	同上	\(\rangle\)	Н
201	СО	同上	同上	~~\ ~~\	Н
202	СО	同上	同上		Н
203	СО	同上	同上	DHO)	Н
204	со	同上	同上	DHOO	Н
205	со	同上	同上	D+00	Н
206	со	同上	同上	DHOO)	Н -
207	СО	同上	同上	Q-0-0	Н
208	СО	同上	同上	0,00	Н
209	СО	同上	同上	Q-0-0	Н

【表23】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR <sub>3</sub> が一緒になって形成する環構造	A r	R',	R' <sub>2</sub>
210	со	N— H	N R'2	JO-O-O	, Н
211	СО	同上	同上	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
212	СО	同上	同上	Tm	Н
213	СО	同上	同上	D-0	Н
214	СО	同上	同上		Н
215	co	同上	同上	MY.	Н
216	СО	同上	同上	000	Н
217	СО	同上	同上	8	Н
218	СО	同上	同上	me	Н
219	СО	同上	同上	O+O	Н
220	СО	同上	同上	200	Н

【表24】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	Αr	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR3         が一緒になって形成する環構造			
221	со	N— H	N R' <sub>2</sub>	m	Н
222	СО	同上	同上	Xn-Co	Н
223	СО	同上	同上	NH	Н
224	со	同上	同上	Da Pos	Н
225	СО	同上	同上	Dr.	Н
226	СО	<i>•</i> 同上	同上	Dr. Or	Н
227	СО	同上	同上	HN	Н
228	СО	同上	同上	DN-2	Н
229	со	同上	同上	OH OH	Н
230	СО	同上	同上	Dry	Н
231	со	同上	同上	900	Н

【表25】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	A r	R'ı	R' <sub>2</sub>
# <u></u>		又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR <sub>3</sub> が一緒になって形成する環構造			
232	СО	N H	N R'2	TN-	Н
233	СО	同上	同上	Cu-	Н
234	со	同上	同上		Н
235	СО	同上	同上	Cu-Ci	н
236	СО	同上	同上	D.D	Н
237	СО	同上	同上	но он	Н
238	СО	同上	同上	HNN	Н
239	СО	同上	同上	HNTN	Н
240	СО	同上	同上	Day of	Н
241	СО	同上	同上	N-NH2	Н
242	со	同上	同上	ONA	Н

【表26】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R * 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び/表 が一緒になって形成する現構造	ましくはR <sub>3</sub>			
243	СО	N N	Н	N R'2	\n-\B	Н
244	СО	同上		同上		Н
245	СО	同上		同上	The Thirty	Н
246	СО	同上		同上	DMA	Н
247	СО	同上		同上	OH	Н
248	СО	同上		同上	ord	Н
249	СО	同上		同上	CHECA	Н
250	СО	同上		同上	DHG.	Н
251	СО	同上		同上	S	Н
252	СО	同上		同上		Н
253	СО	同上		同上	J. C.	н

[表27]

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR <sub>3</sub>	A r	R'ı	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する環構造	· -		
254	со	N— H	N R'2	0.0	Н
255	СО	同上	同上		Н
256	со	同上	同上	OO	Н
257	СО	同上	同上		Н
258	со	同上	同上	MH	Н
259	СО	同上	同上	O.L	Н
260	СО	同上	同上	NH	Н
261	СО	同上	同上	Chyo	Н
262	СО	同上	同上	C <sub>O</sub>	Н
263	СО	同上	同上	00	Н
264	со	同上	同上	V	Н

【表28】

実施例	·Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R 又はX、Z、R1、R2及び/若しく		R' 1	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する環構造			
265	СО	N— H	N R'2	O	Н
266	СО	.同上	同上	₹ O	Н
267	CO	同上	同上	N	Н
268	со	同上	同上		Н
269	со	同上	同上	S	Н
270	co	同上	同上	SJ.	Н
271	СО	同上	同上	Zn-D	Н
272	СО	同上	同上	8	Н
273	СО	同上	同上		Н
274	СО	同上	同上	S	Н
275	СО	同上	同上	$\bigcirc$	Н

【表29】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/岩	R <sub>3</sub>	Ar	R'ı	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する現構造	- Clark			
276	СО	N	Н	N R' <sub>1</sub>	S	Н
277	СО	同上		同上		H .
278	co	同上		同上	~µ°	Н
279	со	同上		同上	~ <del>\</del>	Н
280	со	同上		同上	~~~	Н
281	co	同上	,	同上	~H	Н
282	со	同上		同上	\$\frac{1}{2} \cdots	Н
283	со	同上		同上	$^{1}$	Н
284	со	同上		同上		Н
285	СО	同上		同上	JI O	Н
286	со	同上		同上	Ŷŗ~Ŋ	н

【表30】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくは	Ar R'ı	R' <sub>2</sub>
s	<u> </u>	が一緒になって形成する環構造	К 3	
287	со	H	N R'2	
288	СО	同上	同上	$\bigcirc$
289	СО	同上	同上	Н
290	СО	同上	同上	Н
291	со	同上	同上	Н
292	СО	同上	同上	Н
293	co	同上	同上	Н
294	СО	同上	同上	Н
295	СО	同上	同上	Н н
296	СО	同上	同上  〇	Н
297	СО	同上	同上 〇H	Н

【表31】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR <sub>3</sub>	Αr	R'ı	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する環構造			
298	со	N— H	N R'2	ОН	Н
299	СО	同上	同上		Н
300	СО	同上	同上	J. J.	H
301	ĊO	同上	同上	Onto	Н
302	со	同上	同上	но	Н
303	СО	同上	同上	HONH	Н
304	со	同上	同上	HONH	Н
305	со	同上	同上	₩e	Н
306	со	同上	同上		Н
307	со	同上	同上		H
308	CO <sub>.</sub>	同上	同上	~H~QN	Н

【表32】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	Ar	R' <sub>1</sub> R' <sub>2</sub>
<del></del>		又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR <sub>3</sub> が一緒になって形成する環構造		
309	СО	N H	N R'2	<b>№</b> Н
310	СО	同上	同上	→ H H
311	СО	同上	同上	√N H
312	СО	同上	同上	√H H
313	СО	同上	同上	→ H
314	СО	同上	同上	
315	СО	同上	同上	$R_2 \underbrace{\hspace{1cm}}_{R_1}$
316	СО	同上	同上	R <sub>2</sub> R <sub>1</sub>
317	СО	同上	同上	R <sub>2</sub> R <sub>1</sub>
318	СО	同上	同上	H <sub>2</sub> H <sub>1</sub>
319	СО	同上	同上	D'A

【表33】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくに	Ar	R' 1	R' <sub>2</sub>
_		が一緒になって形成する環構造			
320	со	N H	N, R'2	LTZ)	·
321	СО	同上	同上		ł
322	СО	同上	同上	LN	>
323	СО	同上	同上	NH <sub>2</sub>	Н
324	СО	同上	同上	NH₂	Н
325	со	<i>.</i> 同上	同上	✓ OH	Н
326	со	同上	同上	✓ OH	Н
327	со	同上	同上	~ H ONO2	Н
328	со	. 同上	同上	~ No.	Н
329	со	同上	同上		Н
330	СО	同上	同上	~ <b>!</b> ~~	Н

【表34】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくは	Ar R <sub>3</sub>	R' 1	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する環構造			
331	со	N H	N R'2	~NH2	Н
332	СО	同上	同上	~ NH CR ~	Н
333	со	同上	同上	~ WHY ONO	Н
334	со	同上	同上	~NH2	Н
335	со	同上	同上	~NH2	Н
336	со	同上	同上	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
337	co <sup>.</sup>	同上	同上	~\\\\	Н
338	со	同上	同上	~N <sub>S</sub> ~	Н
339	со	同上	同上	~!!	H
. 340	со	同上	同上	~HQnH	Н
341	СО	同上	同上		Н

【表35】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	A r	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R 1、R 2 及び/若しくはR。         が一緒になって形成する環構造			
342	СО	H H	N R'2	~#O <sub>°</sub>	Н
343	СО	同上	同上	NO NO	Н
344	СО	同上	同上		Н
345	со	同上	同上		Н
346	СО	同上	同上		Н
347	co	同上	同上	~ H Zs	. Н
348	СО	同上	同上	~ H s	Н
349	СО	同上	同上	~#\$	Н
350	СО	同上	同上	~ <u>*</u>	H
351	СО	同上	同上	NN NH	Н
352	СО	同上	同上	~#T"	Н

【表36】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	Αr	R'ı	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR が一緒になって形成する環構造	3		
353	СО	N— H	N R' <sub>1</sub>	~ H ~	Н
354	СО	同上	同上	~ H	Н
355	СО	同上	同上		Н
356	со	同上	同上	~#\$	Н
357	со	<b>同上</b> •	同上	~ H	Н
358	со	同上	同上	~#Q	Н
359	СО	<b>同上</b>	同上		Н
360	СО	同上	同上		Н
361	СО	同上	同上	~s\_	Н
362	СО	同上	同上	, CI	Н
363	СО	<b>同上</b> ·	同上		Н

【表37】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>
<del></del>		又はX、Z、R1、R2及び/オ が一緒になって形成する環構造	= U < 14 K 3			
364	СО	N	Н	N R' <sub>1</sub>	~ NA NA	Н
365	СО	同上		同上	~!!!	Н
366	СО	同上		同上	Dout.	Н
367	СО	同上		同上	~#Oo~vo	Н
368	co	同上		同上	~thoong	Н
369	СО	同上		同上	~10°0	Н
370	со	同上		同上	~io°°°	Н
371	СО	同上	•	同上	LOOLO	Н
372	СО	同上		同上	الماري	Н
373	СО	同上		同上	~HOO~A	Н
374	СО	同上		同上	~HOONED	Н

【表38】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR <sub>3</sub>	Ar	R' 1	R' 2
		が一緒になって形成する環構造			
375	СО	Н	N R'2	~#LOO	Н
376	СО	同上	同上	-HOOLD	Н
377	СО	同上	同上	~HOOM	Н
378	СО	同上	同上	~#2000	Н
379	СО	同上	同上	~HOOO	Н
380	СО	同上	同上	~#0000	Н
381	СО	同上	同上	~10000	Н
382	СО	同上	同上	MOON	Н
383	со	同上	同上	-Hoolin	Н
384	со	同上	同上	Modin	Н
385	CO	<b>同上</b>	同上	a colin	Н

【表39】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくはR <sub>3</sub>	A r	R' 1	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する環構造			
386	со	N H	N R'1	حللي كا	Н
387	СО	同上	同上		Н
388	со	同上	同上		Н
389	со	同上	同上	Н	∕ОН
390	СО	同上	同上	Н	N/
391	СО	同上	同上	Н	~H~
392	СО	同上	同上	Н	_H
393	СО	同上	同上	Н	NH <sub>2</sub>
394	СО	同上	同上	Н	
395	СО	同上	同上	Н	,H
396	СО	同上	同上	H	N H

【表40】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	5	A r	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、RI、R2及び/オ が一緒になって形成する環構造	告しくはR <sub>3</sub>			
397	со	$\sim$	Н	N R'2	Н	, HN
398	СО	同上		同上	Н	
399	СО	同上		同上	Н	$\sim$
400	СО	同上		同上	CO <sub>2</sub> Me	
401	со	同上		同上	CO <sub>2</sub> Me	$\sim$
402	СО	同上		N R' <sub>1</sub>	н	Н
403	СО	同上		同上		Н
404	со			N R'2	Н	
405	со			同上	Н	•
406	со			同上	Н	
407	СО			同上	н	·

【表41】

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R'ı	R' <sub>2</sub>
			R 1 、 R 2 及び/ C形成する環構が		3		
408	СО			Н	N R'2	Н	Н
409	СО	Н	<b>О</b> Н	Н	同上	Н	Н
410	СО	M e	同上	Н	同上	Н	Н
411	СО		同上	Н	同上	Н	Н
412	СО	<b>\\</b>	同上	<b>H</b> .	同上	Н	Н
413	СО	<b>∼</b>	<b>同上</b> ·	Н	同上	Н	H
414	CO.		同上	Н	同上	Н	Н
415	СО	NC \	同上	Н.	同上	Н	Н
416	СО		同上	Н	同上	Н	Н
417	СО	\	同上	н .	同上	Н	Н
418	СО	CI~~	同上	Н	同上	Н	Н

【表42】

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R'ı	R' <sub>2</sub>
			R 1 、R 2 及び/ て形成する環構 <b>造</b>		3		
419	СО	0.	ОН	Н	N, R'2	Н	Н
420	со	F_F ~~	同上	Н	同上	Н	Н
421	СО	$\bigcirc$	同上	Н	同上	Н	Н
422	СО		同上	Н	同上	Н	Н
423	СО		同上	Н	同上	Н	Н
424	СО	Ме	Ме	Н	同上	Н	Н
425	CO.		同上	н .	同上	Н	Н
426	СО		同上	н	同上	Н	Н .
427	СО		同上	Н	同上	Н	Н
428	со	$\bigcirc$	同上	Н	同上	Н	Н
429	СО		同上	Н	同上	Н	Н

【表43】

実施例	Y		R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	A r	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、F が一緒になって形成で		R 3		
430	со	\	Н	N R'2	Н	Н
431	со		Н	同上	Н	Н
432	СО		Н	同上	Н	Н
433	СО	HO N	Н	同上	Н	Н
434	C.O		Н	同上	Н	Н
435	СО		Н	同上	Н	Н
436	СО	٥	Н	同上	Н	Н
437	СО		Н	同上	Н	Н
438	СО	<b>○</b> •	н н	同上	Н	Н
439	co	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	У Н	同上	Ĥ	Н
440	СО	^ ^	✓ н	同上	Н	Н

【表44】

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Αr	R'ı	R' <sub>2</sub>
			R1、R2及び/ て形成する環構道		3		
441	со	Nº ARICAS J	-0 - 10 - 10 - 10 - 10 - 10 - 10 - 10 -	Н	N, R'2	Н	Н
442	СО	同上	<b>~</b> ~~	Н	同上	Н	Н
443	СО	同上		Н	同上	Н	Н
444	СО	同上	$\downarrow$	Н	同上	Н	Н
445	СО	同上	$\triangle$	Н	同上	Н	Н
446	СО	同上		Н	同上	Н	Н
447	СО	同上	$\sim$	Н	同上	Н	Н
448	СО	同上	$\sim$	Н	同上	Н	Н
. 449	СО		<b>^</b> 0\	Н	同上	Н	Н
450	со		· ^ ~	Н	同上	Н	Н
451	СО	$\bigcirc$	н	Н	同上	Н	Н

【表45】

実施例	Y	R,	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R'ı	R' <sub>2</sub>
			R 1 、R 2 及び て形成する環構		3		
452	СО	$\triangleright$	Н	Н	N R'2	Н	Н
453	СО	\$ S	Н	Н	同上	Н	Н
454	СО		Н	Н	同上	Н	Н
455	СО		Н	Н	同上	Н	Н
456	со	Ме	Н	Н	同上	Н	Н
457	со		Н	Н	同上	Н	Н
458	со		Н	Н	同上	Н	Н
459	со	$\prec$	Н	Н	同上	Н	Н
460	со		Н	Н	同上	Н	Н
461	со	7	Н	Н	同上	. <b>H</b>	Н
462	со	НО	Н	Н	同上	Н	. Н

【表46】

実施例	Y	Rı	R <sub>2</sub>		A r	R'ı	R' 2
			R 1 、 R 2 及び T形成する環構	✓若しくはR₃			
463	СО	_6	Н	Н	N R' <sub>1</sub>	Н	Н
464	СО	CI	Н	Н	同上	Н	Н
465	CO		Н	Н	同上	Н	Н
466	со	8	Н	Н	同上	Н	Н
467	СО	$\bigcirc$	Н	H	同上	Н	Н
468	со	$\Diamond$	Н	Н	同上	Н	Н
469	со	$\bigcirc$		Н	同上.	Н	Н
470	СО			Н	同上	Н	Н
471	СО	0		Н	同上	Н	Н
472	СО	7		Н	同上	Н	Н
473	СО		Nº	H	同上	Н	Н

【表47】

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Αr	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>
			R 1 、R 2 及び て形成する環構		3		
		ルー相になり	てル成りる規制		<u> </u>		
474	СО		100	Н	R' <sub>1</sub>	Н	.H
475	СО	N-	$\mathcal{F}$	Н	同上	H	Н
476	со			Н	同上	Н	Н
477	со			Н	同上	Н	Н
478	СО	^	N-O	Н	同上	Н	Н
479	СО	, }		Н	同上	Н	Н
480	со	人		Н	同上	Н	Н
481	СО	O		Н	同上	Н	н
482	СО	N	}	Н	同上	Н	Н
483	СО	Chi	0	Н	同上	Н	Н
484	СО	人		Н	同上	Н	Н

【表48】

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>		R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、 が一緒になって形成	R 2 及び/若しく( なする 環構造	atR₃		
485	СО		у н	N R' <sub>1</sub>	Н	H
486	СО	N-	у н	· 同上	H <sub>.</sub>	Н
487	со	~~~~N-	у н	同上	Н	H
488	со	Y N	р н	同上	Н	Н
489	со	1	р Н	同上	Н	Н
490	со		H	同上	Н	Н
491	СО	O N-	н	同上	Н	Н
492	со		Н	同上	Н	Н
493	со	N	Н	同上	Н	Н
494	СО	$\bigcap_{N \to 0}$	Н	同上	Н	н
495	со	HO CONTRACTOR	Н	同上	Н	Н

【表49】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R 3	A r	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2 が一緒になって形成する				
496	СО	HO NO	Н	N R'2	Н	Н
497	СО	HN	Н	同上	Н	Н
498	СО	₩.	Н	同上	Н	Н
499	СО		Н	同上	Н	Н
500	со		Н	同上	Н	Н
501	СО		Н	同上	н	Н
502	СО		Н	同上	Н	Н
503	СО		Н	同上	Do	Н
504	СО		Н	同上	同上	Н
505	СО		Н	同上	同上	Н
506	СО		Н	同上	同上	Н

【表50】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>		A r	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2 が一緒になって形成する				
507	СО		Н	N R'2	C <sub>N</sub> C	Н
508	СО		Н	同上	同上	Н
509	со		Н	同上	同上	Н
510	СО		Н	同上	同上	Н
511	СО	<b>→</b>	Н	同上	同上	Н
512	СО	$\dot{O}_{O}$	Н	同上	同上	н
513	СО		Н	同上	同上	н
514	СО		Н	同上	同上	Н
515	СО		Н	同上	同上	Н
516	СО		Н	同上	同上	Н
517	со		Н	同上	同上	Н

【表51】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、2、R1、R2及び が一緒になって形成する環構				
518	СО		Н	N R' <sub>2</sub>	5	Н
519	СО		Н	同上	同上	Н
520	СО		Н	同上	同上	Н
521	со		Н	同上	同上	Н
522	CO		Н	同上	同上	Н
523	со		Н	同上	同上	Н
524	CO.	~~~~	Н	同上	同上	Н
525	СО	₩,	Н	同上	同上	Н
526	СО		Н	同上	同上	Н
527	СО		Н	同上	同上	Н
528	СО		Н	同上	同上	Н

【表52】

実施例	·Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R'ı	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2及びが一緒になって形成する関格				
529	СО		Н	N R'2	Two D	Н
530	со	HN	Н	同上	同上	Н
531	со	N	Н	同上	同上	Н
532	СО	N.	Н	同上	同上	Н
533	СО		Н	同上	Н	H
534	co	N	Н	同上	Н	Н
535	CO.		н	同上	Н	Н
536	СО	N-O	Н	同上	Н	Н
537	СО	N	H	同上	Н	Н
538	СО	NO	Н	同上	Н	Н
539	со	N	<u> </u>	同上	Н	н

【表53】

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub> R	3 A r	R'ı	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R 1	、R2及び/若しく	(はR <sub>3</sub>		
		が一緒になって形	が以りる現構返	\ N.		
540	СО	N-	р Н	R' <sub>1</sub>	0.0	Н
541	CO	N	н	同上	同上	H
542	СО		Н	同上	同上	Н
543	со	N-C	, н	同上	同上:	н
544	со	N-C	) Н	同上	同上	. <b>H</b>
545	со	N.O	— н	, [ 同上	同上	Н
546	со	N <sub>N</sub>	) н	同上	H	Н
547	со	n-n	) н	[ 同上	Н	Н

【表54】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	_	Αr	R' 1	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
· <del>-</del> · ·		又はX、2、R1、R2及び/ が一緒になって形成する環構		R 3			
548	со	N-MICIA S CIDIC S WATER	Н	N N R'1	Н	ОН	Н
549	CO	同上		同上	Н		Н
550	со	同上		同上	Н	$\bigvee_{N} \bigvee_{N}$	Н
551	со	同上		同上	Н	~# <u>~</u>	Н
552	со	同上		同上	Н	~#\_	Н
553	co	同上		同上	Н	• H	Н
554	СО	同上	٠	同上	Н	~# <del>\</del>	Н
555	cc	) 同上		同上	Н		Н
556	cc	) 同上		同上	Н		Н
557	CC	) 同上		同上	Н		Н
558	C	D . 同上		同上	Н		Н

【表55】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Αr	R'ı	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、Z、RI、R2及び/ が一緒になって形成する環構造		:R <sub>3</sub>			
559	СО	$\bigcap_{N \to \infty}$	Н	N-R'1	Н	-#	Н
560	со	同上		同上	Н		Н
561	СО	同上		同上	Н		н
562	со	同上		同上	Н		Н
563	со	同上		同上	Н	~H~~~	Н
564	со	同上		同上	Н	~ <del>\</del>	Н
565	со	同上		同上	Н		н
566	СО	同上		同上	Н	OH OH	Н
567	СО	同上		同上	Н	✓N (OH	Н
. 568	со	同上		同上	Н	<b>√</b> Н <b>О</b> Н	Н
569	СО	同上		同上	Н	H Con	H

【表56】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R' 1	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び/	/若しくはF		-		
<del></del>	<del></del>	が一緒になって形成する環構は	<b>造</b>			·	<del></del>
570	СО	N	Н	R'3 R'2	Н	H 2 NH	Н
571	СО	同上		同上	Н		Н
572	СО	同上		同上	Н	~N OH	Н
573	СО	同上		同上	Н	TH COH	Н
574	СО	同上		同上	Н		Н
575	СО	同上		同上	Н	THE TANK	Н
576	со	同上		同上	Н	<b>М</b> ОН	Н
577	со	同上		同上	Н		Н
578	со	同上		同上	Н	The second second	Н
579	СО	同上		同上	Н	~ the contraction of the contrac	Н
580	со	同上		同上	Н	***	н

【表57】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	$R_3$	A r	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
大心が	ı	スはX、Z、R1、R2及び	-	-1. I	K 1	K 2	К 3
		が一緒になって形成する環構					
581	СО	$\bigcap_{N}$	H R3	N R'1	Н	The second	Н
582	C-O	同上	fi	司上	Н		Н
583	СО	同上	Į.	司上	Н		Н
584	СО	同上	ħ	司上	Н	Jan	Н
585	СО	同上	f	司上	Н	√Ĭ, √f	Н
586	СО	同上	ħ	司上	Н	H Br	Н
587	СО	同上	fi	司上	Н	H Co	Н
588	СО	同上	ħ	司上	Н		Н
589	СО	同上		司上	Н		Н
<b>590</b> <sub>.</sub>	СО	同上	ħ	司上	Н		Н
591	СО	同上	· [	司上	Н		Н

【表58】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、Z、R1、R2及びんが一緒になって形成する環構は		3			
592	со	N-RECIAL CIDIA STREET	HR	N-R' <sub>1</sub>	Н	~H~~cı	. Н
593	СО	同上		同上	Н	THE CI	Н
594	СО	同上		同上	Н	~H Col	Н
595	СО	同上		同上	Н	~#\_C_a	Н
596	СО	同上		同上	Н	~h+	Н
597	СО	同上	٠	同上	Н	CI	Н
598	со	同上	-	同上	Ме	~h\\	Н
599	СО	同上		同上	Н	40	Н
600	СО	同上		同上	Н	40	Н
601	со	同上		同上	Н	4º	Н
602	СО	同上	٠.	同上	Н	40	Н

【表59】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及びが一緒になって形成する環構	/若しくは	Ar R <sub>3</sub>	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
603	со	$\bigcap_{N}$	Н	R'3 R'2	Н	<b>\</b>	Н
604	со	同上		同上	Н		Н
605	со	同上		同上	Н		H
606	со	同上		同上	Н		Н
607	со	同上		同上	Н		Н
608	со	· 同上		同上	Н		Н
609	со	同上		同上	Н		Н
610	со	同上		同上	Н		Н
611	со	同上		同上	Н		Н
612	со	同上		同上	Н		н
613	CO	同上		同上	H	R <sub>3</sub> R <sub>2</sub> N	н

【表60】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	$R_3$	A r	R' 1	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び、 が一緒になって形成する環構	/若しくはF			-	v
614	СО	N MRICIA J CIDILLY SHEIR)	Н	N N-R'1	Н		Н
615	СО	同上		同上	Н	S	Н
616	СО	同上		同上	Н	$\searrow$	Н
617	СО	同上		同上	Н	$\searrow$	н
618	СО	同上		同上	Н	\$\psi\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
619	СО	。 同上		同上	Н	4	Н
620	со	同上		同上	Н	₩ H	н
621	СО	同上		同上	Н	₩ H	Н
622	со	同上	·	同上	Н	Sop	Н
623	СО	同上		同上	Н	80	Н
624	со	同上		同上	H	22	Н

【表61】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び、 が一緒になって形成する環構	/若しくは	Ar tR <sub>3</sub>	R'ı	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
625	СО	N	Н	N-R'1	Н	200	Н
626	СО	同上		同上	H .	\n\cdot\)	Н
627	СО	同上		同上	Н		Н
628	СО	同上		同上	Н		Н
629	СО	同上		同上	Н		Н
630	со	同上		同上	Н	CHO	Н
631	со	同上		同上	Н	СНО	Н
632	со	同上		同上	H		Н
633	со	同上		同上	Н	$\checkmark$	Н
634	со	同上		同上	Н	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
635	со	同上		同上	Н	\#\ <u>\</u>	Н

【表62】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び、 が一緒になって形成する環構	/若しくはR <sub>3</sub>	R'ı	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
636	со	$\bigcap_{N}$	H R'3 R'2	Н	70	Н
637	СО	同上	同上	Н	YOU	Н
638	СО	同上	同上	Н	\#\\	Н
639	со	同上	同上	Н	ОН	Н
640	со	同上	同上	Н	\#\	Н
641	СО	<i>,</i> 同上	同上	Н	<b>→N→</b>	Н
642	со	同上	同上	Н	\#\O	Н
643	ĊO	同上	同上	Н	$\checkmark \hspace{-0.1cm} \downarrow \hspace{-0.1cm} \downarrow \hspace{-0.1cm} \downarrow$	Н
644	СО	同上	同上	Н	$\searrow_{\mathbf{k}}^{} \searrow$	Н
645	СО	同上	同上	Н	$\prec^{"} \prec$	Н
646	СО	同上	同上	Н	YN	Н

【表63】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub> A	A r	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び、 が一緒になって形成する環構					
647	СО	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	H R'3	N-R'1	Ме		Н
648	СО	同上	ŢĒ	非	Ме	T N	Н
649	СО	同上	Įī	引上	Ме		Н
650	со	同上	Ē	引上	Ме		Н
651	СО	同上	ĪĒ	<b></b>	Ме	<b>√</b> OH	Н
652	со	同上	, Įī	司上	Ме		Н
653	со	同上	ī	司上	Ме		Н
654	СО	同上	ſī	司上	Ме	H Br	Н
655	СО	同上	į	司上	Ме	A Col	Н
656	СО	同上	į	司上	Ме		Н
657	СО	同上	f	司上	Н	~H~~	Н

【表64】

実施例	Y		R <sub>3</sub> Ar	R'ı	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び。 が一緒になって形成する環構				
658	СО	. N	H R'3 N-R'1	Н	~ H	Н
659	СО	同上	同上	Н		Н
660	СО	同上	同上	Н	~ <u>,</u>	Н
661	со	同上	同上	Н	~ <u>"</u>	Н
662	СО	同上	同上	Н	\http://	Н
663	СО	同上	同上	Н	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
664	СО	同上	同上	Н		Н
665	СО	同上	同上	Н		Н
666	СО	同上	同上	Н	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
667	СО	同上	同上	Н	$\searrow \bigcirc$	H
668	СО	同上	同上	Н	$\checkmark \!\!\!\! \checkmark \!\!\!\! \checkmark$	Н

【表65】

ety to hal		D D	<u>_</u>		R' 1	R' 2	D'
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/	R <sub>3</sub> /若しくは		K 1	R 2	R' <sub>3</sub>
		が一緒になって形成する環構が					
669	со		Н	N'N-R'1	Н	~\n\_\	Н
670	СО	同上		同上	Н	~# <b></b>	Н
671	СО	同上	·	同上	Н	~ <u>H</u>	Н
672	со	同上		同上	Н	~# <b>~</b> ~~	Н
673	со	同上		同上	Н	\#\\\\	Н
674	со	同上		同上	Н	$\checkmark \!$	Н
675	со	同上		同上	Н	~H	Н
676	СО	同上		同上	Н	~H	Н
677	СО	同上		同上	Н		Н
678	со	同上		同上	Н	40	Н
679	СО	同上		同上	Н	40	Н

【表66】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、2、R1、R2及び/ が一緒になって形成する環構が		tR <sub>3</sub>			
680	СО	N-結になりて形成する架構具	Н	N, N-R'1	Н	Qu.	H
681	СО	同上		同上	Н		Н
682	СО	同上		同上	Н	~#\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
683	СО	同上		同上	Н	-	Н
684	СО	同上		同上	Н		Н
685	СО	同上		同上	Н	₩, NH	Н
686	со	同上		同上	Н	~#~~	Н
687	со	同上		同上	Н	\H\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
. 688	СО	√, o	Н	同上	Н	H Br	Н
689	СО	N	Н	同上	Н	~H → Br	H
690	СО	N.	Н	同上	Н	H Br	Н

【表67】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		又はX、Z、R1、R2及びんが一緒になって形成する環構が		3			
691	со	N NOTE OF THE PARTY OF THE PART	н	N'N-R'1	Н	. O H O O~N+2	Н
692	СО	同上		同上	Н	À H NH3	Н
693	СО	同上		同上	Н	J. H. C. NHZ	Н
694	со	同上		同上	Н	M OH NHP	Н
695	со	同上		同上	Н		Н
696	СО	同上		同上	Н	V H NH₂	Н
697	СО	同上		同上	Н	Strip.	н
698	со	同上		同上	Н		Н
699	СО	同上		同上	Н	Off Ones	н
700	со	同上		同上	Н		Н

【表68】

実施例	Y	R <sub>1</sub> 又はX、Z、R1、	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R'ı	R' <sub>2</sub>	R' <sub>3</sub>
		が一緒になって形に			3 			
701	СО			H	N-R' <sub>1</sub>	Н	Н	Н
702	СО	. **	同上		同上	Н	<b>H</b>	~~
703	СО		同上		同上		Н	Н
704	со		同上		同上		Н	OH
705	со		同上		同上	Ме	Н	н

【表69】

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R 1、R 2及び。 が一緒になって形成する環構		R <sub>4</sub>	Rs	Ar	R' <sub>i</sub>	R' <sub>2</sub>
706	со		Н	СІ	н	N R'2	Н	Н
707	СО	同上		Вг	Н	同上	Н	Н
708	со	同上		Вr	Вr	同上	Н	Н
709	со	同上		C 1	Cl	同上	Н	Н

【表70】

実施例	Y	X - R <sub>1</sub> 又はX、Z、R1、 が一緒になって形成	R 2 及び/	′若しくはR₃	Ar	R' <sub>1</sub>	R 2
710	SO <sub>2</sub>		С	0	N R'2	Н	Н
711	SO <sub>2</sub>	N=	_0	$\downarrow$	同上	Н	Н
712	SO <sub>2</sub>	$\bigcirc_{N}$	C	0	同上	Н	Н
713	SO <sub>2</sub>	N=	_0	$\bigcirc$	同上	Н	Н
714	SO <sub>2</sub>	NH	H	н	同上	Н	Н
715	SO <sub>2</sub>	0-\n	Н	Н	同上	Н	Н

付記1:N=は窒素原子が2と共に二重結合を形成していることを表す。

即ち、実施例711は、

即ち、実施例710は、

付記2:太字で表したNは、NがY及び2と結合を形成していることを表す。

を意味する。

4-rミノー9-rフルオレノン29mg (0. 15mmol) に2-rピリジンカルボニルアジド22mg (0. 15mmol) のテトラヒドロフラン0.5m l 溶液を室温にて加え、反応液を 2時間還流した。反応液を室温に戻しヘキサン、酢酸エチルの混合液を加えて結晶化した。得られた粗生成物を酢酸エチル、メタノールにて順次洗浄後濾取し、黄色粉末 34mg (実施例1の化合物)を得た。 $^1$ H-NMR (DMSO- $_6$ )  $\delta:7.07$  (1H,  $_5$ 1  $_7$ 2  $_7$ 3  $_7$ 4  $_7$ 5  $_7$ 6  $_7$ 7  $_7$ 

# 実施例2-実施例8

実施例1の方法に準じて、実施例2ないし実施例8の化合物を製造した。 実施例2

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 35 (3H, s), 7. 02-7. 1 1 (1H, m), 7. 34-7. 48 (3H, m), 7. 60-7. 74 (3H, m), 8. 02-8. 22 (3H, m), 8. 19 (1H, m), 8. 92 (1H, m), 12. 1 (1H, m). mass: 330 (M+1) +.

## 実施例3

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>θ</sub>) δ:7.01 (1H, dd, J=5.6Hz, 8.0Hz), 7.26 (1H, dd, J=2.0Hz, 8.0Hz), 7.3 5-7.46 (3H, m), 7.67 (2H, d, J=7.3Hz), 7.81 (1H, dd, J=2.0Hz, 5.6Hz), 8.11 (1H, dd, J=1.8Hz, 7.3Hz), 8.15 (1H, d, J=7.3Hz), 8.40 (1H, s), 11.8 (1H, s).

 $mass: 332 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例4</u>

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 3. 28 (2H, s), 7. 36-7. 4 6 (6H, m), 7. 56 (3H, d, J=7. 6Hz), 7. 62-7. 70 (2H, m), 7. 69 (1H, dd, J=5. 0Hz, 8. 0Hz), 7. 8 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 04-8. 14 (2H, m), 8. 48 (1H, s), 11. 8 (1H, s). mass: 422 (M+1) +.

#### 実施例5

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 23-7. 28 (1H, m), 7. 3 9-7. 48 (3H, m), 7. 65-7. 70 (2H, m), 8. 07-8. 10 (2H, m), 8. 48 (1H, dt, J=7. 8Hz, 1. 6Hz), 8. 56 (1H, d, J=5. 0Hz). mass: 360 (M+1) +.

#### 実施例6

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 2. 35 (3H, s), 6. 96 (1H, d, J=5. 0Hz), 7. 15 (1H, s), 7. 36-7. 49 (3H, m), 7. 64-7. 74 (2H, m), 8. 08-8. 15 (2H, m), 8. 19 (1H, d, J=5. 0Hz), 10. 0 (1H, s), 11. 3 (1H, brs).

 $mass: 330 (M+1)^{+}$ .

## 実施例7

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 18 (1H, d, J=6.0Hz), 7. 35-7. 45 (3H, m), 7. 57 (1H, s), 7. 62-7. 67 (2H, m), 7. 93 (1H, d, J=7.0Hz), 7. 98 (1H, d, J=7.0Hz), 8. 28 (1H, d, J=4.0Hz), 10. 1 (1H, s), 10. 4 (1H, s).

### 実施例8

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 2. 97 (6H, s), 6. 43 (1H, s), 6. 43 (1H, dd, J=7. 3Hz, 2. 0Hz), 7. 33-7. 41 (3H, m), 7. 62-7. 67 (2H, m), 7. 88 (1H, d, J=6. 0Hz), 8. 14 (1H, d, J=6. 7Hz), 8. 20 (1H, d, J=6. 7Hz), 9. 63 (1H, s).

### 実施例9

参考例1の化合物および2-アミノー4ー(N-エトキシカルボニル)アミノピリジンを用いて実施例26と同様の手順で調製した化合物50mg(0.12mmol)をエタノール2mlに溶解したところへ5N水酸化ナトリウム水溶液2.0ml(10mmol)を室温で加え、反応液を1時間還流した。反応液を室温に戻し水を加えて酢酸エチルーテトラヒドロフランで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、100:0~95:5)で精製し黄色結晶8mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 6. 19 (1H, s), 6. 25 (1H, d, J=5.9Hz), 6. 28 (2H, s), 7. 34-7. 41 (3H, m), 7. 62-7. 69 (2H, m), 7. 74 (1H, d, J=5.7Hz), 8. 15 (1H, d, J=7.1Hz), 8. 21 (1H, d, J=7.1Hz), 9. 66 (1H, s), 12. 3 (1H, br). mass: 331 (M+1) +.

# <u>実施例10</u>

実施例 9 の化合物 3 3 m g (0.10 mmol) をテトラヒドロフラン 3 m l に溶解し、n -  $\mathcal{I}$  チルアルデヒド 2  $\mathcal{I}$   $\mu$  l (0.30 mmol) およびトリアセ

トキシ水素化ホウ素ナトリウム63mg(0.30mmol)を室温で加え、同温度で反応液を6時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加え酢酸エチルーテトラヒドロフランで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーテトラヒドロフラン、70:30)で精製し、黄色結晶23mgを得た。

1 H - NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ:0.90 (3 H, t, J=7.2 Hz),
1.31-1.40 (2 H, m), 1.48-1.53 (2 H, m), 2.98
-3.02 (2 H, m), 6.19 (1 H, s), 6.28 (1 H, d, J=6.1 Hz, 1.9 Hz), 6.79 (1 H, dt), 7.31-7.40 (3 H, m), 7.62-7.68 (2 H, m), 7.75 (1 H, d, J=6.2 Hz),
8.14 (1 H, dd, J=7.1 Hz, 1.9 Hz), 8.20 (1 H, d, J=8.2 Hz), 9.60 (1 H, s), 12.3 (1 H, br).
mass:387 (M+1) +.

# 実施例11

実施例80(2)の化合物を用い、実施例80(3)の方法に準じて参考例3の化合物にかわって4-rミノー9-フルオレノンと反応を行い調製した化合物、に対し、実施例80(4)と同様の操作を行って、無色結晶 $21\,\mathrm{mg}$ を得た。  $^1H-\mathrm{NMR}$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta:4$ . 52 (2H, d, J=5. 3Hz), 5. 47 (1H, t, J=5. 3Hz), 7. 00 (1H, d, J=4. 7Hz), 7. 28-7. 69 (6H, m), 8. 05-8. 22 (3H, m), 10. 0 (1H, s), 11. 4 (1H, s). 11. 110 mass: 111 111 112 113 114 (114 115 115 115 115 115 116 117 117 117 117 117 118 119 1

# 実施例12-実施例17

実施例1の方法に準じて、実施例12ないし実施例17の化合物を製造した。 実施例12

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 2. 28 (3H, s), 7. 25 (1H, d, J=7.6Hz), 7. 16-7. 45 (3H, m), 7. 63-7. 72

(3H, m), 8. 04-8. 14 (3H, m), 9. 92 (1H, s), 11. 1 (1H, br).

 $mass: 330 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例13

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 34-7. 47 (3H, m), 7. 5 8 (1H, d, J=8. 9Hz), 7. 66 (2H, m), 7. 95 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 99 (2H, m), 8. 31 (1H, d, J=2. 6Hz), 10. 0 (1H, br).

mass: 350, 352 (M+1)<sup>+</sup>.

## 実施例14

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:7. 35-7. 48 (3H, m), 7. 5 4 (1H, d, J=8. 9Hz), 7. 62-7. 72 (2H, m), 7. 93 (1H, d, J=9. 2Hz), 7. 96 (1H, d, J=5. 1Hz), 8. 00 (1H, dd, J=8. 9Hz, 2. 2Hz), 8. 39 (1H, d, J= 2. 8Hz), 10. 1 (1H, m). mass:394, 396 (M+1)  $^+$ .

#### 実施例15

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 7. 36-7. 56 (4H, m), 7. 6 4-7. 74 (2H, m), 7. 96 (2H, t, J=8. 6Hz), 7. 94 -8. 02 (1H, m), 8. 60 (1H, m), 9. 16 (1H, m). mass: 361 (M+1) +.

## 実施例16

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 7. 39-7. 49 (6H, m), 7. 6 8-7. 73 (3H, m), 7. 99-8. 08 (3H, m), 8. 23-8. 26 (1H, m), 8. 80 (1H, s).  $mass: 359 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例17</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 37-7. 48 (3H, m), 7. 5 5 (1H, d, J=8. 8Hz), 7. 62-7. 69 (2H, m), 7. 95 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 02 (1H, d, J=6. 9Hz), 8. 25 (1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 3Hz), 8. 79 (1H, d, J= 2. 2Hz).

 $mass:360 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例18

- (1)参考例1の化合物および2-アミノ-5-(N-tert-ブトキシカルボニル)アミノピリジンを用いて実施例26と同様の手順で調製した化合物0.613g(1.40mmol)にトリフルオロ酢酸10mlを室温で加え、同温度で反応液を6時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加え酢酸エチルーテトラヒドロフランで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール、100:0~90:10)で精製し粗結晶0.431gを得た。このものをエーテルで洗浄し黄色結晶0.302gを得た。
- (2) (1) で得られた化合物33mgを用いて実施例10の方法に準じて黄色結晶3.4mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 0. 93 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 37-1. 43 (2H, m), 1. 50-1. 57 (2H, m), 2. 97 -3. 03 (2H, m), 5. 59 (1H, t), 7. 11-7. 13 (2H, m), 7. 35-7. 45 (3H, m), 7. 64-7. 70 (3H, m), 8. 11-8. 16 (2H, m), 9. 61 (1H, s). mass: 387 (M+1) +.

# 実施例19一実施例20

実施例26の方法に準じて、実施例19及び実施例20の化合物を製造した。 実施例19

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 3. 81 (3H, s), 7. 05 (2H, d, J=8. 8Hz), 7. 38-7. 47 (4H, m), 7. 64-7. 70 (4H, m), 8. 02-8. 13 (3H, m), 8. 54 (1H, d, J=2. 6Hz), 10. 1 (0. 3H, s), 11. 0 (0. 2H, br). mass: 422 (M+1) +.

# <u>実施例20</u>

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 51 (3H, s), 7. 04 (1H, d, J=7.1Hz), 7. 21-7. 27 (1H, m), 7. 47-7. 59 (3H, m), 7. 72-7. 84 (3H, m), 8. 00-8. 04 (1H, m), 8. 17 (1H, d, J=7.6Hz), 10. 1 (1H, s), 11. 3 (1H, brs).

 $mass: 330 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例21

#### 実施例22

実施例 21 の化合物を用いて実施例 10 に準じて目的化合物を製造した。  $^1$ H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 0. 68 (3 H, t, J=7. 4 Hz), 1. 03-1. 15 (2 H, m), 1. 32-1. 42 (2 H, m), 2. 99 -3. 05 (2 H, m), 6. 07 (1 H, d, J=8. 2 Hz), 6. 31 (1 H, d, J=7. 8 Hz), 6. 65 (1 H, t, J=5. 4 Hz), 7. 34 -7. 40 (3 H, m), 7. 48 (1 H, d, J=6. 3 Hz), 7. 55 (1 H, dd, J=7. 6 Hz, 6. 4 Hz), 7. 6 5 (1 H, d, J=7. 3 Hz), 7. 70 (1 H, d, J=7. 2 Hz), 7. 81 (1 H, d, J=7. 4 Hz), 9. 5 6 (1 H, s), 1 1. 4 (1 H, b r). mass: 387 (M+1) +.

# 実施例23一実施例25

実施例26の方法に準じて、実施例23ないし実施例25の化合物を製造した。 実施例23

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 16 (3H, t, J=7. 4Hz), 2. 36 (3H, s), 2. 73 (2H, q, J=7. 6Hz), 6. 94 (1H, d, J=7. 7Hz), 7. 36-7. 47 (3H, m), 7. 57-7. 68 (3H, m), 7. 88 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 06 (1H, d, J=7. 0Hz). mass: 358 (M+1) +.

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 26 (3H, s), 2. 34 (3H, s), 6. 77 (1H, s), 6. 89 (1H, s), 7. 38-7. 43 (3H, m), 7. 63-7. 68 (2H, m), 7. 90 (1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 9Hz), 8. 05 (1H, d, J=7. 5Hz), 9. 92 (1H, s), 11. 4-11. 5 (1H, br). mass: 344 (M+1).

# <u>実施例25</u>

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 2. 39 (3H, s), 2. 41 (3H, s), 6. 94 (1H, s), 7. 37-7. 48 (3H, m), 7. 60-7. 69 (2H, m), 7. 88 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 04 (1H, d, J=7. 6Hz), 8. 11 (2H, brs), 8. 77 (0. 7H, s), 9. 02 (0. 3H, s). mass: 387 (M+1)  $^{+}$ .

2-アミノピリミジン13mg(0.14mmol)のテトラヒドロフラン(1 ml)溶液に参考例1の化合物1.25mg(0.1mmol)のテトラヒドロフラン(1 ml)溶液を加え30分還流した。析出した結晶を濾取しクロロホルムで洗浄後乾燥し目的化合物10mgを黄色結晶として得た。

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 23 (1H, t, J=4.9Hz), 7. 38-7. 50 (3H, m), 7. 67-7. 72 (2H, m), 8. 06 -8. 10 (2H, m), 8. 74 (2H, d, J=4.9Hz), 10. 6 (0.3H, s), 11. 6 (0.3H, s).

 $mass: 317 (M+1)^{+}$ .

# 実施例27-実施例53

実施例26の方法に準じて、実施例27ないし実施例53の化合物を製造した。 実施例27

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d  $_{6})$   $\delta:7.$  36-7. 95 (9H, m) . m a s s : 3 3 3 (M+1)  $^{+}.$ 

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 3. 28 (3H, s), 7. 07 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 36-7. 97 (6H, m), 8. 05 (1H, d, J=7. 3Hz), 8. 53 (1H, d). mass: 331 (M+1) +.

# 実施例29

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:2$ . 38 (3H, s), 2. 52 (3H, s), 7. 27-7. 35 (3H, m), 7. 53-7. 57 (2H, m), 7. 81 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 90 (1H, d, J=7. 6Hz), 9. 00 (1H, s). mass:373 (M+1)  $^{+}$ .

# 実施例30

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 27 (3H, s), 2. 38 (3H, s), 7. 36-7. 48 (3H, m), 7. 65-7. 70 (2H, m), 7. 75-7. 78 (1H, m), 7. 92 (1H, d, J=7. 4Hz), 9. 0, 2 (1H, brs). mass: 345 (M+1) +.

#### 実施例31

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 3. 34 (3H, s), 3. 92 (3H, s), 7. 39-7. 51 (4H, m), 7. 69-7. 81 (3H, m), 7. 99 (1H, d, J=7. 6Hz). mass: 377 (M+1)  $^{+}$ .

## 実施例32

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 2. 19 (3H, s), 5. 95 (1H, br), 6. 75 (1H, br), 7. 39-7. 44 (2H, m), 7. 49

-7.52 (1 H, m), 7.63-7.69 (2 H, m), 7.78-7.8 1 (1 H, m), 7.94-7.97 (1 H, m). mass: 347 (M+1) +.

#### 実施例33

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 76, 1. 89 (3H, sx2), 2. 01, 2. 18 (3H, sx2), 7. 37-7. 50 (5H, m), 7. 61 -7. 67 (2H, m), 7. 77-7. 80 (1H, m), 7. 93-7. 9 7 (1H, m).

 $mass: 361 (M+1)^{+}$ .

## 実施例34

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 43-7. 53 (3H, m), 7. 6 8-7. 73 (2H, m), 7. 94-8. 02 (2H, m), 8. 34-8. 39 (2H, m), 8. 99 (1H, s). mass: 317 (M+1) +.

#### 実施例35

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d  $_{6}$  )  $\delta:6.$  60 (1H, brs), 7. 33-7. 49 (7H, m), 7. 63-7. 75 (4H, m), 7. 91-8. 05 (2H, m).

 $mass:381 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例36

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 5. 85 (2H, brs), 7. 30-7. 45 (5H, m), 7. 61-7. 69 (2H, m), 8. 13-8. 20 (1 H, m).

mass:  $321 (M+1)^{+}$ .

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 34 (3H, t, J=7. 5Hz), 4. 05 (2H, q, J=7. 5Hz), 6. 18 (1H, m), 7. 33-7. 46 (4H, m), 7. 63-7. 73 (3H, m), 7. 84 (1H, d, J=7. 5Hz).

 $mass: 333 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例38</u>

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 6. 45 (1H, s), 7. 31-7. 4 7 (4H, m), 7. 54-7. 63 (8H, m), 7. 69 (1H, d, J= 7. 5Hz), 8. 79 (1H, s), 8. 95 (1H, s). mass: 381 (M+1) +.

## 実施例39

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 39 (3H, s), 5. 45 (1H, s), 6. 49-6. 61 (4H, m), 6. 69-6. 85 (8H, m), 7. 91 (1H, brs), 8. 06 (1H, brs). mass: 395 (M+1) +.

#### <u>実施例40</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 6. 33 (1H, d, J=3.8Hz), 6. 55-6. 66 (4H, m), 6. 81-6. 85 (2H, m), 7. 00 -7. 04 (1H, m), 7. 08 (1H, d, J=7.6Hz), 8. 03 (1H, brs).

 $mass: 322 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例41</u>

 $mass: 336 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 422 (M+1)^{+}$ .

### 実施例43

 $mass: 408 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例44

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 30 (3H, t, J=7. 5Hz), 4. 31 (2H, q, J=7. 5Hz), 7. 36-7. 50 (4H, m), 7. 60-7. 69 (1H, m), 7. 83 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 9 0 (1H, d, J=7. 5Hz), 8. 72 (1H, s). mass: 437 (M+1) +.

## 実施例45

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 7. 29-7. 50 (6H, m), 7. 5 5 (1H, s), 7. 60-7. 66 (2H, m), 7. 81-7. 94 (4H, m).

 $mass:398 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例46

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 40 (2H, t), 7. 49 (3H, d), 7. 60-7. 66 (3H, m), 7. 83 (1H, d, J=7. 6Hz), 7. 91 (3H, d, J=7. 6Hz). mass: 432 (M+1)  $^{+}$ .

#### 実施例47

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 35-7. 43 (2H, m), 7. 4 8-7. 52 (1H, m), 7. 60-7. 66 (2H, m), 7. 72 (1H, d, J=7. 6Hz), 7. 81 (1H, d, J=7. 6Hz), 8. 20-8. 28 (3H, m), 8. 38-8. 44 (2H, m), 8. 89-9. 02 (0. 2H, br).

 $mass: 507 (M+1)^{+}$ .

## 実施例48

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 45 (3H, s), 6. 51-6. 7 0 (3H, m), 6. 79-6. 97 (4H, m), 7. 13-7. 37 (1H, m), 7. 80 (0. 3H, s), 8. 20 (0. 3H, s). mass: 336 (M+1)  $^{+}$ .

### 実施例49

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 36-7. 43 (2H, m), 7. 4 7 (2H, d, J=7. 5Hz), 7. 61-7. 65 (2H, m), 7. 77 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 84 (1H, d, J=7. 5Hz). mass: 400, 402 (M+1) +.

#### 実施例50

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 35-7. 45 (2H, m), 7. 5 2 (1H, d, J=6. 9Hz), 7. 60-7. 67 (2H, m), 7. 77 (1H, d, J=8. 0Hz), 7. 85 (1H, d, J=7. 5Hz), 8. 60 (1H, s).

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

## 実施例51

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 25 (1H, t), 7. 40 (3H, t), 7. 48 (1H, d, J=7. 6Hz), 7. 60-7. 68 (3H, m), 7. 86-7. 93 (3H, m), 9. 15 (0. 5H, br). mass: 372 (M+1) +.

## <u>実施例52</u>

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.49$  (3H, s), 6.41 (1H, d, J=7.5Hz), 6.57-6.90 (7H, m), 7.00-7.05 (1H, brm), 7.10-7.15 (1H, brm). mass:386 (M+1) +.

#### 実施例53

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 6. 45 (1H, dt), 6. 60 (2H, t), 6. 70 (1H, d, J=7. 6Hz), 6. 80-6. 90 (3H, m), 7. 00-7. 10 (3H, m). mass: 390 (M+1) +.

#### 実施例54-実施例55

実施例54及び実施例55の化合物は、実施例1の方法に準じて製造した。 実施例54

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 7. 07-7. 11 (1H, m), 7. 3 4-7. 38 (1H, m), 7. 53 (1H, s), 7. 78-7. 84 (2H, m), 7. 92-7. 95 (1H, m), 8. 07 (1H, d, J=8. 3Hz), 8. 32 (1H, d, J=1. 8Hz), 8. 38 (1H, s).

#### 実施例55

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 7. 06 (1H, dd, J=7. 2Hz, 5. 1Hz), 7. 20-7. 23 (1H, m), 7. 42 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 71-7. 80 (2H, m), 8. 35 (1H, dd, J=5. 0Hz, 1. 9Hz), 8. 74 (1H, d, J=8. 5Hz), 12. 0 (0. 4H, s), 11. 3 (0. 4H, brs), 12. 6 (br).

## 実施例 5 6

実施例55の化合物56mg (0.20mmol)、トリフェニルホスフィン

157mg(0.6mmol)およびメタノール19mg(0.60mmol)をジメチルホルムアミド5mlに溶解し、室温にてジエチルアゾジカルボキシレートのトルエン溶液(60%)0.17ml(0.60mmol)を加え、同温で30分反応液を攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し水で洗浄した。有機層を分離し、析出した結晶を濾取して目的化合物41mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ: 3. 03 (3H, s), 7. 04-7. 0 9 (1H, m), 7. 19 (1H, brd, J=7. 9Hz), 7. 45 (1H, dd, J=7. 2Hz, 0. 8Hz), 7. 70-7. 81 (2H, m), 8. 39 (1H, dd, J=5. 0Hz, 1. 9Hz), 8. 74 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 7 (0. 3H, br).

## 実施例57一実施例74

実施例57ないし実施例74の化合物は、実施例56の方法に準じて製造した。 実施例57

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 1. 18 (3H, t, J=7. 2Hz), 3. 60 (2H, q, J=7. 2Hz), 7. 07 (1H, dd, J=7. 3Hz, 5. 0Hz), 7. 19-7. 21 (1H, m), 7. 42 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 71-7. 81 (2H, m), 8. 39 (1H, m), 8. 75 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 7 (0. 3H, br).

#### 実施例58

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:0.87$  (3H, t, J=7.4Hz), 1.62 (2H, q, J=7.3Hz), 3.53 (2H, t, J=7.1Hz), 7.07 (1H, dd, J=7.3Hz, 5.1Hz), 7.22 (1H, m), 7.46 (1H, d, J=7.3Hz), 7.71-7.81 (2H, m), 8. 38 (1H, m), 8.75 (1H, d, J=8.5Hz), 10.2 (0.3 H, s), 12.6 (0.3H, br).

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:1$ . 42 (6H, d, J=6.9Hz), 4. 37-4. 42 (1H, m), 7. 05-7. 09 (1H, m), 7. 21 -7. 23 (1H, brm), 7. 43 (1H, d, J=7.2Hz), 7. 7 0-7. 81 (2H, m), 8. 39 (1H, m), 8. 74 (1H, d, J= 8. 5Hz), 10. 2 (0. 2H, s), 12. 6 (0. 2H, br).

#### 実施例60

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:0.90$  (3H, t, J=7.3Hz), 1. 26-1.36 (2H, m), 1. 54-1.63 (2H, m), 3. 57 (2H, t, J=7.0Hz), 7. 07 (1H, ddd, J=7.3Hz, 5.0Hz, 1.0Hz), 7. 20 (1H, d, J=7.9Hz), 7. 46 (1H, d, J=7.2Hz), 7. 71-7.81 (2H, m), 8. 38 (1H, dd, J=5.0Hz, 1.8Hz), 8. 75 (1H, d, J=8.5Hz), 10. 2 (1H, s), 12. 6 (1H, br).

## 実施例61

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:1.40-1.47$  (2H, m), 1.6 1-1.68 (2H, m), 3.39 (2H, t, J=6.4Hz), 3.58 (2H, t, J=6.8Hz), 4.38 (0.3H, m), 7.04-7.0 9 (1H, m), 7.19-7.22 (1H, m), 7.41-7.47 (1H, m), 7.71-7.82 (2H, m), 8.34-8.39 (1H, m), 8.75 (1H, d, J=8.2Hz), 10.2 (0.5H, s), 12.6 (0.4H, br).

## 実施例 6\_2

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 3, 34-3, 48 (3H, m), 3, 5 9 (2H, d, J=7, 5Hz), 4, 43 (2H, m), 7, 05-7, 09 (1H, m), 7, 20 (1H, d, J=8, 2Hz), 7, 46 (1H, d, J=6.9Hz), 7. 71-7. 81 (2H, m), 8. 38 (1H, dd, J=4.8Hz, 1. 6Hz), 8. 74 (1H, d, J=8.6Hz), 10. 2 (1H, s), 12. 6 (1H, br).

## <u>実施例63</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 1. 21 (3H, t, J=7. 1Hz), 4. 16 (2H, q, J=7. 1Hz), 4. 42 (2H, s), 7. 07 (1 H, dd, J=7. 2Hz, 5. 1Hz), 7. 18-7. 21 (1H, m), 7. 54 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 75-7. 83 (2H, m), 8. 35-8. 38 (1H, m), 8. 81 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 5H, s), 12. 7 (0. 4H, br).

## <u>実</u>施例64

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 4. 78 (2H, s), 7. 06 (1H, d d d, J=7. 3Hz, 5. 0Hz, 1. 0Hz), 7. 19-7. 36 (6 H, m), 7. 50 (1H, d, J=7. 1Hz), 7. 74-7. 80 (2H, m), 8. 36 (1H, d d, J=4. 9Hz, 1. 9Hz), 8. 77 (1H, d, J=8. 6Hz), 10, 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).

#### 実施例65

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 2. 94 (2H, t, J=7. 3Hz), 3. 81 (2H, t, J=7. 3Hz), 7. 08 (1H, dd, J=7. 2Hz, 5. 0Hz), 7. 15-7. 33 (6H, m), 7. 43 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 70-7. 81 (2H, m), 8. 37 (1H, dd, J=4. 8Hz, 1. 4Hz), 8. 73 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).

#### 実施例66

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:4.61$  (2H, s), 6.50 (1H,

f, J=7. 2Hz), 6. 67 (1H, d, J=7. 7Hz), 6. 93-7. 09 (4H, m), 7. 17-7. 22 (1H, m), 7. 41-7. 71 (2H, m), 7. 74-7. 80 (2H, m), 8. 36 (1H, d, J=4. 7Hz), 8. 78 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 5H, s), 12. 6 (0. 5H, br).

## <u>実施例 6 7</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:4$ . 62 (2H, s), 6. 41-6. 4 6 (3H, m), 6. 95 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 06 (1H, d, J=7. 2Hz, 5. 0Hz), 7. 19-7. 22 (1H, m), 7. 5 0 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 74-7. 80 (2H, m), 8. 37 (1H, d, J=5. 6Hz), 8. 77 (1H, d, J=8. 4Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).

## 実施例68

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 4. 91 (2H, s), 7. 03 (1H, dt, J=6. 3Hz, 1. 1Hz), 7. 17-7. 29 (2H, m), 7. 42 (1H, dd, J=7. 9Hz, 1. 0Hz), 7. 52 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 73-7. 82 (3H, m), 8. 31 (1H, dd, J=4. 5Hz, 1. 5Hz), 8. 44 (1H, dd, J=4. 5Hz, 1. 8Hz), 8. 79 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 2H, br).

# <u>実施例69</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 4. 81 (2H, s), 7. 06 (1H, dd, J=7. 2Hz, 5. 0Hz), 7. 09-7. 22 (1H, m), 7. 35 (1H, dd, J=7. 8Hz, 4. 8Hz), 7. 49 (1H, d, J=6. 9Hz), 7. 72-7. 80 (3H, m), 8. 37 (1H, d, J=3. 9Hz), 8. 48 (1H, dd, J=4. 8Hz, 1. 6Hz), 8. 60 (1H, s), 8. 76 (1H, d, J=8. 0Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 4. 81 (2H, s), 7. 04 (1H, dd, J=6.9Hz, 5.5Hz), 7. 18-7. 21 (1H, m), 7. 33 (2H, d, J=5.7Hz), 7. 51 (1H, d, J=7.2Hz), 7. 74-7. 81 (2H, m), 8. 33 (1H, d, J=3.9Hz), 8. 51 (2H, d, J=6.0Hz), 8. 78 (1H, d, J=8.6Hz), 10. 2 (0.4H, s), 12. 6 (0.3H, br).

## <u>実施例71</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 3. 82 (3H, s), 4. 85 (2H, s), 7. 04 (1H, dd, J=6. 2Hz, 1. 1Hz), 7. 07-7. 21 (1H, m), 7. 47 (2H, d, J=8. 5Hz), 7. 51 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 74-7. 80 (2H, m), 7. 92 (2H, d, J=8. 5Hz), 8. 34 (1H, d, J=4. 0Hz), 8. 78 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 2H, s), 12. 6 (0. 2H, br).

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 1. 65-1. 68 (1H, brm), 1. 82-1. 98 (2H, brm), 2. 04-2. 14 (3H, brm), 4. 72-4. 76 (1H, brm), 5. 61 (1H, dd, J=10Hz, 1. 2Hz), 5. 82-5. 86 (1H, m), 7. 03-7. 06 (1H, brm), 7. 21-7. 27 (1H, brm), 7. 42-7. 45 (1H, m), 7. 70-7. 80 (2H, m), 8. 36 (1H, brs), 8. 72-8. 74 (1H, m), 10. 2 (0. 4H, brs), 12. 4 (0. 4H, br).

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:0.93-1.11$  (2H, brm), 1. 13-1.16 (3H, brm), 1. 63-1.74 (6H, brm), 3. 42 (2H, d, J=6.9Hz), 7.08 (1H, dt, J=6.2Hz, 1.1Hz), 7.19-7.23 (1H, brm), 7.47 (1H, d, J=7.1Hz), 7.72-7.82 (2H, m), 8.38 (1H, d, J=4.9Hz), 8.75 (1H, d, J=8.6Hz), 10.2 (0.5H, s), 12.7 (0.4H, br).

## 実施例74

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 2. 28 (4H, m), 2. 49 (4H, m), 4. 49 (3H, s), 5. 76-5. 85 (1H, m), 7. 04-7. 09 (1H, m), 7. 17-7. 21 (1H, brm), 7. 48 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 71-7. 80 (2H, m), 8. 35 (1H, d, J=4. 2Hz), 8. 76 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 5H, s), 12. 6 (0. 5H, br).

#### 実施例79

参考例3の化合物及び2-ピリジンカルボニルアジドを用いて実施例1の方法 に準じて目的化合物を製造した。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ:1.06-1.20 (1H, m), 2.3 0-2.43 (2H, brm), 2.52-2.57 (1H, m), 3.28-3.35 (1H, m), 3.50-3.60 (1H, m), 4.83 (1H, d d, J=10Hz, 5.7Hz), 7.06 (1H, dd, J=7.2Hz, 5. 1Hz), 7.28-7.33 (2H, m), 7.46 (1H, t, J=7.7 Hz), 7.76-7.82 (1H, m), 8.29-8.32 (2H, m), 9.95 (1H, s), 11.2 (1H, br). mass:309 (M+1) +.

- (1) 4ーヒドロキシメチルピコリン酸エチルエステル2.00g(11.0 mmol)をジメチルホルムアミド80mlに溶解し、イミダゾール1.88g(27.0mmol)、クロローtertーブチルジフェニルシラン7.60ml(27.0mmol)を室温にて加え、同温度で反応液を2時間攪拌した。反応液をヘキサンー酢酸エチル(1:1)で希釈し飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、95:5~70:30)で精製し、無色固体4.27gを得た。
- (2) (1) で得られた化合物3.14g(7.40mmol)をメタノール60mlに溶解し、ヒドラジン1水和物1.80ml(37.0mmol)を室温にて加え、同温度で反応液を12時間攪拌した。反応液を濃縮し残渣をクロロホルムに溶解した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、有機層を濃縮して油状物を得た。このものは精製を行わずに次の反応に使用した。
- (3) (2) で得られた化合物をクロロホルム10mlに溶解したところへ1 N塩酸22.2ml (22.2mmol)を室温にて加えた。この混合物を氷冷 し、亜硝酸ナトリウム1.02g (14.8mmol)を同温度で加え、さらに 反応液を同温度で30分攪拌した。反応液をクロロホルムで抽出し、有機層を分 離した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮 した。得られた残渣に参考例3の化合物0.622g (3.30mmol)のテトラヒドロフラン (50ml)溶液を室温にて加え、反応液を1晩還流した。反 応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルムーテトラヒドロフラン、10:0~9:1)で精製し淡褐色不定形物2.03gを得た。
- (4) (3) で得られた化合物 2. 03g (3. 30 mm o 1) をテトラヒドロフラン 10 m l に溶解し、フッ化テトラーnーブチルアンモニウムのテトラヒドロフラン溶液 (1. 0M) 6. 60 m l (6. 60 mm o 1) を室温で加え、反応液を同温度で 1 時間攪拌した。反応液をテトラヒドロフラン、酢酸エチルで希釈し飽和食塩水で洗浄した。有機層を濃縮し、析出した淡黄色結晶を濾取した。

遮液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、 $100:0\sim95:5$ )で精製し黄色結晶を得た。先に遮取した結晶とあわせて目的化合物 1.02g を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:1.07-1.20$  (1H, m), 2.3 1-2.44 (2H, m), 2.45-2.58 (1H, m), 3.28-3.35 (1H, m), 3.50-3.60 (1H, m), 4.52 (2H, d, J=5.6Hz), 4.83 (1H, dd, J=10Hz, 5.3Hz), 5.47 (1H, t, J=5.7Hz), 6.99 (1H, d, J=4.7Hz), 7.26 (1H, s), 7.32 (1H, d, J=7.5Hz), 7.47 (1H, t, J=7.8Hz), 8.23 (1H, d, J=5.3Hz), 8.33 (1H, d, J=7.6Hz), 9.96 (1H, s), 11.4 (1H, br). mass:339 (M+1) +.

## 実施例81

(1)参考例5の化合物3.50gのテトラヒドロフラン(35ml)溶液にフッ化テトラーnーブチルアンモニウムのテトラヒドロフラン溶液(1.0M)7.10ml(7.10mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液を濃縮しエーテルで希釈した。水、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過濃縮した。残渣をエーテルで洗浄後、乾燥し目的化合物を無色固体として1.66g得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 1. 02-1. 22 (1H, m), 2. 2 6-2. 31 (2H, brm), 2. 46-2. 62 (1H, m), 2. 70 (2 H, t, J=6. 3Hz), 3. 22-3. 40 (1H, m), 3. 48-3. 71 (3H, m), 4. 71 (1H, brt), 4. 79-4. 90 (1H, m), 6. 95 (1H, d, J=6. 3Hz), 7. 11 (1H, s), 7. 30 (1H, d, J=6. 3Hz), 7. 44 (1H, t, J=7. 9Hz), 8. 19 (1H, d, J=6. 3Hz), 8. 30 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 86 (1H, s), 11. 4 (1H, br).

 $mass:353 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例82</u>

- (1) 実施例80の化合物45mg (0.13mmol)をピリジン1mlに溶解し、メタンスルホニルクロリド40μl (0.52mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液を1N塩酸で酸性にして酢酸エチル、テトラヒドロフランの混合液で抽出した。有機層を1N塩酸、飽和重曹水、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をジメチルホルムアミド1mlに溶解し、室温にてアジ化ナトリウム85mg (1.3mmol)を加え、反応液を80℃で30分攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し飽和食塩水で洗浄した。有機層を分離し濃縮して淡黄色固体35mgを得た。このものは精製を行わずに次の反応に使用した。
- (2)(1)で得られた化合物  $35 \, \mathrm{mg} \, \mathrm{e} \times \mathrm{f} \, \mathrm{f} \mathrm{h} \mathrm{r} \mathrm{r}$

#### 実施例83

参考例9の化合物260mgをメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)10mlに溶解し、10%パラジウム炭素触媒200mgを室温にて加えた。反応容器内を水素で置換し、反応液を同温度で1晩攪拌した。不溶物を濾過し濾液を濃縮して表題化合物105mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d6)  $\delta:1.01-1.22$  (1H, m), 2.2

 $8-2.\ 40\ (3\,H,\ b\,r\,m)$  ,  $2.\ 6\,2-2.\ 72\ (2\,H,\ m)$  ,  $2.\ 8\,0-2.\ 8\,8\ (2\,H,\ m)$  ,  $3.\ 1\,8\ (2\,H,\ s)$  ,  $3.\ 4\,5-3.\ 6\,0\ (2\,H,\ m)$  ,  $4.\ 8\,2\ (1\,H,\ d\,d,\ J=9.\ 8\,H\,z$  ,  $6.\ 2\,H\,z$  ) ,  $6.\ 9\,5\ (1\,H,\ d\,d)$  ,  $J=6.\ 2\,H\,z$  ) ,  $7.\ 1\,2\ (1\,H,\ s)$  ,  $7.\ 3\,0\ (1\,H,\ d,\ J=6.\ 8\,H\,z)$  ,  $7.\ 4\,5\ (1\,H,\ t,\ J=7.\ 4\,H\,z)$  ,  $8.\ 2\,0\ (1\,H,\ d,\ J=5.\ 5\,H\,z)$  ,  $8.\ 3\,0\ (1\,H,\ d,\ J=6.\ 2\,H\,z)$  ,  $9.\ 9\,4\ (1\,H,\ b\,r)$  ,  $1\,1.\ 4\ (1\,H,\ b\,r)$  .

 $mass: 352 (M+1)^{+}$ .

## 実施例84

- (1) 実施例80の化合物1.02g(3.02mmol)をジメチルホルムアミドーテトラヒドロフラン(1:8)90mlに溶解し、室温にて二酸化マンガン3.92g(45.1mmol)を加え、反応液を同温度で6時間攪拌した。反応液をセライトで濾過した。濾液を濃縮し、析出した結晶を濾取して黄色結晶0.211gを得た。
- (2) (1) で得られた化合物34mg(0.10mmol)およびnーブチルアミン22mg(0.30mmol)をクロロホルム5mlに溶解し、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム212mg(1.0mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で24時間攪拌した。反応液を3N塩酸で中和しクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。析出した結晶を濾取して目的化合物13mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:0.88$  (3H, t, J=7.3Hz), 1.08-1.17 (1H, m), 1.28-1.38 (2H, m), 1.42-1.51 (2H, m), 2.31-2.39 (3H, m), 2.47-2.5 4 (2H, m), 2.59 (2H, t, J=7.2Hz), 3.50-3.57 (1H, m), 3.81 (2H, s), 4.83 (1H, dd, J=11Hz, 5.5Hz), 7.09 (1H, d, J=5.3Hz), 7.31-7.33 (2H, m), 7.47 (1H, t, J=7.9Hz), 8.26 (1H, d, J=5.3Hz), 8.31 (1H, d, J=8.1Hz), 9.98 (1H, s),

11. 2 (1H, br).

mass:  $394 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例85-94</u>

実施例85ないし実施例94の化合物は、実施例84に準じて製造した。

## 実施例85

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.$  11-1. 18 (1H, m), 2. 2 2-2.44 (5H, m), 2.58 (2H, t, J=5.8Hz), 3.46 -3.58(3H, m), 3.73(2H, s), 4.51(1H, t, J=5. 4Hz), 4. 84 (1H, dd, J=10Hz, 5. 6Hz), 7. 05 (1 H, d, J=5.4Hz), 7. 26 (1H, s), 7. 33 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 48(1H, t, J=7. 9Hz), 8. 24(1H, d, H)J = 5.3 Hz), 8.34 (1H, d, J = 8.2 Hz), 9.93 (1H, s), 11. 4 (1H, br).

 $mass: 382 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例86

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{5}$ )  $\delta:1.06-1.20$  (1H, m), 2.2 8-2.43(2H, m), 2.48-2.60(1H, m), 3.00(1H, m)br), 3. 28-3. 40 (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 3. 71 (4 H, s), 4. 83 (1 H, m), 7. 06 (1 H, d, J = 4.6 Hz), 7. 25 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 29-7. 39 (6H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 4Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 5 Hz), 8. 34 (1 H, d, J = 7. 4 Hz), 9. 97 (1 H, s), 1 1. 5 (1H, br).

mass:  $428 (M+1)^{+}$ .

## 実施例87

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.06-1.20$  (1H, m), 2.2

9-2. 43 (2H, m), 2. 49-2. 60 (1H, m), 3. 32 (2H, s), 3. 49 (2H, s), 3. 53-3. 60 (1H, m), 3. 64 (2H, s), 4. 83 (1H, dd, J=11Hz, 5. 6Hz), 4. 91 (2H, s), 6. 51 (2H, d, J=8. 3Hz), 6. 99 (1H, d, J=8. 2Hz), 7. 04 (2H, d, J=5. 4Hz), 7. 26 (1H, s), 7. 32 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 22 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 33 (1H, d, J=8. 1Hz), 9. 94 (1H, s), 11. 5 (1H, br). mass: 443 (M+1)  $^{+}$ .

### 実施例88

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 1. 07-1. 18 (1H, m), 2. 3 2-2. 44 (2H, m), 2. 51-2. 66 (5H, m), 3. 28-3. 40 (2H, m), 3. 54-3. 61 (1H, m), 3. 72 (2H, s), 4. 82 (3H, s), 6. 48 (2H, d, J=8. 2Hz), 6. 86 (2H, d, J=8. 2Hz), 7. 03 (1H, d, J=5. 2Hz), 7. 24 (1H, s), 7. 32 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 48 (1H, t, J=7. 6Hz), 8. 22 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 34 (1H, d, J=8. 3Hz), 9. 94 (1H, s), 11. 4 (1H, br). mass: 457 (M+1) +.

#### 実施例89

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:1$ . 12-1. 21 (1H, m), 2. 3 3-2. 42 (2H, m), 2. 50-2. 59 (2H, m), 2. 90-3. 15 (1H, br), 3. 51-3. 58 (1H, m), 3. 70 (2H, s), 3. 77 (2H, s), 4. 84 (1H, dd, J=11Hz, 5. 6Hz), 7. 08 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 28-7. 46 (4H, m), 7. 48 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 57 (2H, d, J=8. 2Hz), 7. 79 (2H, d, J=8. 3Hz), 8. 25 (1H, d, J=5. 3Hz),

8. 34 (1H, d, J=8. 2Hz), 9. 96 (1H, s), 11. 4 (1H, br).

 $mass:507(M+1)^{+}$ .

#### 実施例90

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 08-1. 15 (1H, m), 2. 3 0-2. 57 (5H, m), 2. 71-2. 83 (4H, m), 3. 48-3. 55 (1H, m), 3. 71 (2H, s), 4. 78-4. 83 (1H, m), 6. 99 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 23-7. 25 (3H, m), 7. 30 (1H, d, J=7. 6Hz), 7. 39 (2H, d, J=8. 0Hz), 7. 45 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 71 (2H, d, J=7. 9Hz), 8. 20 (1H, d, J=4. 9Hz), 8. 31 (1H, d, J=8. 0Hz), 9. 91 (1H, s), 11. 4 (1H, br). mass: 521 (M+1) +.

## 実施例91

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:1. 05-1. 18 (1H, m), 2. 2 6-2. 40 (2H, m), 2. 46-2. 60 (2H, m), 3. 00 (1H, br), 3. 50-3. 58 (1H, m), 3. 69 (2H, s), 3. 71 (2H, s), 4. 82 (1H, dd, J=10Hz, 5. 9Hz), 7. 05 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 31 (2H, d, J=7. 5Hz), 7. 38 (2H, d, J=5. 5Hz), 7. 46 (1H, t, J=7. 9Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 32 (1H, d, J=8. 1Hz), 8. 50 (2H, d, J=5. 9Hz), 9. 95 (1H, s), 11. 4 (1H, br).

 $mass: 429 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例92

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.03-1.17$  (1H, m), 2.2

8-2.40 (3 H, m), 2.47-2.54 (1 H, m), 2.73 (4 H, s), 3.26-3.34 (1 H, m), 3.50-3.58 (1 H, m), 3.70 (2 H, s), 4.80 (1 H, dd, J=11Hz, 5.6Hz), 6.98 (1 H, d, J=5.5Hz), 7.23 (2 H, d, J=6.1Hz), 7.23 (1 H, s), 7.29 (1 H, d, J=6.6Hz), 7.44 (1 H, t, J=7.8Hz), 8.19 (1 H, d, J=5.3Hz), 8.30 (1 H, d, J=7.3Hz), 8.42 (2 H, d, J=5.9Hz), 9.91 (1 H, s), 11.4 (1 H, br).

### 実施例93

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:1. 05-1. 25 (1H, m), 2. 2 7-2. 64 (4H, m), 3. 20-3. 41 (3H, m), 3. 49-3. 60 (2H, m), 4. 24 (2H, brm), 4. 84-4. 92 (1H, m), 7. 33-7. 63 (6H, m), 8. 29 (1H, d, J=7. 7Hz), 8. 40 (1H, d, J=5. 5Hz), 9. 08 (1H, s), 9. 85 (2H, brm), 10. 3 (1H, s), 10. 7 (1H, brm). mass:432 (M+1) +.

#### 実施例94

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:0. 99-1. 14 (5H, m), 1. 7 5-1. 85 (4H, m), 2. 25-2. 38 (3H, m), 2. 47-2. 55 (1H, m), 3. 26-3. 35 (2H, m), 3. 48-3. 57 (1H, m), 3. 71 (2H, s), 4. 44 (1H, d, J=4. 4Hz), 4. 81 (1H, dd, J=10Hz, 5. 6Hz), 7. 02 (1H, d, J=5. 5Hz), 7. 23 (1H, s), 7. 29 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 45 (1H, t, J=7. 7Hz), 8. 19 (1H, d, J=5. 3Hz), 8. 30 (1H, d, J=8. 2Hz), 9. 90 (1H, s), 11. 4 (1H, br).

 $mass: 436 (M+1)^{+}$ .

## 実施例95

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:1.01-1.15$  (1H, m), 2.2 5-2.61 (3H, brm), 2.97-3.03 (2H, brm), 3.1 4-3.35 (6H, brm), 3.50-3.59 (1H, m), 3.80-4.00 (1H, brm), 4.80-4.86 (1H, m), 7.05 (1H, brd), 7.25-7.34 (2H, m), 7.46 (1H, dd), 8.2 1-8.30 (4H, m), 9.48 (2H, br), 10.2 (1H, brs), 10.9 (1H, br).

mass:  $395 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例96

- (1) 4-ニトロベンゼンスルホニルクロリド8 44 mg (3. 81 mm o 1) のクロロホルム (9 m 1) 溶液を氷冷したところヘトリエチルアミン0. 531 m l (3. 81 mm o l) を加え、反応液を室温にもどした。この溶液 (0. 3 m l) を室温にてn-プロピルアミン $10\mu$  l (0. 122 mm o l) のクロロホルム0. 3 m l 溶液に加え、反応液を同温度で1 晩攪拌した。反応混合物を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、19:1)で精製し目的化合物を得た。
- (2) (1) で得られた化合物に参考例7の化合物38mgとトリフェニルホスフィン29mg (0.111mmol)のクロロホルム (0.6ml)溶液を室温にて加え、さらに反応液にジエチルアゾジカルボキシレートのトルエン溶液 (40%) 0.047ml (0.108mmol)を加えて、反応液を室温で3日間攪拌した。反応混合物を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、19:1)で精製した。

(3) (2) で得られた化合物をジメチルホルムアミド1 m l に溶解し炭酸ナ トリウム35mg (0.330mmol) 及びチオフェノール11μl (0.1 07mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1日攪拌した。不溶物を濾過 し濾液をテトラヒドロフラン3mlに溶解し、反応液に1N塩酸1mlを室温に て加え、さらに反応液を室温で1時間攪拌した。反応液を濃縮し残渣をトルエン で共沸した。ここへメタノールーエーテルを加えて、固化し目的化合物を得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:0.93$  (3H, t, J=7.5Hz), 1. 03-1. 17 (1H, m), 1. 58-1. 70 (2H, m), 2. 26 -2. 40 (2H, brm), 2. 55-2. 65 (1H, brm), 2. 85 -2.95 (2H, brm), 2.96-3.03 (2H, m), 3.12-3. 22 (2H, brm), 2. 28-2. 35 (1H, m), 3. 50-3. 60(1 H, m), 4. 80-4. 86 (1 H, m), 7. 06 (1 H, d, J=5). 2 Hz), 7. 30-7. 35 (2H, m), 7. 48 (1H, t, J=7. 9 Hz), 8. 27-8. 32 (2H, m), 8. 86 (2H, br), 10. 4 (1H, brs), 10.9 (1H, br). mass:  $394 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例97-実施例98

実施例97及び実施例98の化合物は、実施例96に準じて製造した。 実施例97

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 0. 89 (3H, t, J=7. 8Hz), 1. 01-1. 17 (1H, m), 2. 26-2. 40 (2H, m), 2. 52-2. 63 (2H, m), 2. 26-2. 39 (2H, m), 2. 50-2. 6 1 (1H, m), 2. 88-3. 00 (4H, m), 3. 10-3. 21 (2H, m), 3. 26-3. 34 (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 7. 02 (1H, d, J=4. 6Hz), 7. 2 6-7. 34 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 30 (2H, m), 8. 80 (2H, m), 10. 2 (1H, s), 11. 0 (1H, br).

 $mass: 408 (M+1)^{+}$ .

## 実施例98

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 0. 86 (3H, t), 1. 00-1. 2 0 (1H, m), 1. 21-1. 34 (4H, m), 1. 54-1. 66 (2H, m), 2. 26-2. 38 (2H, m), 2. 40-2. 63 (1H, m), 2. 85-3. 00 (4H, m), 3. 08-3. 23 (2H, m), 3. 26-3. 35 (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 7. 03 (1H, d, J=4. 3Hz), 7. 26-7. 35 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 30 (2H, m), 8. 81 (2H, brm), 10. 3 (1H, s), 11. 0 (1H, br). mass: 422 (M+1) +.

## <u>実施例99</u>

グリコールアルデヒドジエチルアセタールを用いて、実施例96に準じて製造 した。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta:1.05-1.15$  (1H, m), 2.2 5-2.40 (3H, m), 2.43-2.63 (1H, m), 2.90-3.37 (6H, m), 3.48-3.60 (1H, m), 4.77-4.85 (1H, m), 6.97-7.02 (1H, m), 7.23-7.34 (2H, m), 7.40-7.50 (1H, m), 8.23-8.32 (2H, m), 8.66 (0.5H, brm), 9.00-9.23 (1H, brm), 10.1 (1H, s), 11.0 (1H, br).

 $mass:394 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例10</u>0

 3-2.40 (2H, brm), 2.54-2.65 (1H, brm), 2.9 7-3. 0.5 (2H, brm), 3.17-3.40 (3H, m), 3.50-3.59 (1H, m), 3.94 (2H, brs), 4.81-4.86 (1H, m), 7.03 (1H, d, J=5.5Hz), 7.28-7.34 (2H, m), 7.46 (1H, t, J=7.8Hz), 8.26 (2H, d, J=6.5Hz), 9.23 (2H, br), 10.4 (1H, br), 10.9 (1H, br). mass: 466 (M+1) +.

## 実施例101-実施例108

実施例101ないし実施例108の化合物は、実施例96に準じて製造した。 実施例101

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:1. 03-1. 15 (1H, m), 2. 2 5-2. 63 (3H, m), 2. 95-3. 05 (2H, m), 3. 19-3. 37 (3H, m), 3. 50-3. 61 (1H, m), 4. 10-4. 19 (2 H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 5. 26 (2H, s), 7. 00 (1H, d, J=5. 5Hz), 7. 28-7. 49 (8H, m), 8. 26-8. 32 (2H, m), 9. 37 (2H, brm), 10. 2 (1H, s), 1 0. 9 (1H, br).

mass:  $500 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例102

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 1. 03-1. 17 (1H, m), 2. 2 6-2. 63 (3H, brm), 2. 97-3. 05 (2H, brm), 3. 1 0-3. 21 (2H, brm), 3. 26-3. 37 (1H, brm), 3. 5 0-3. 60 (1H, m), 3. 78 (3H, s), 4. 06-4. 17 (2H, brm), 4. 80-4. 88 (1H, m), 6. 98-7. 03 (3H, m), 7. 26 (1H, brm), 7. 34 (1H, d, J=8. 3Hz), 7. 43 -7. 50 (3H, m), 8. 25-8. 30 (2H, m), 9. 18 (2H, brm), 10. 3 (1H, brs), 10. 9 (1H, br).

### <u>実施例103</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta:1.02-1.18$  (1H, m), 2.2 5-2.40 (3H, m), 2.44-2.63 (2H, m), 3.06-3.09 (2H, m), 3.25-3.35 (3H, m), 3.50-3.59 (1H, m), 4.82-4.88 (1H, m), 7.04 (1H, dd, J=6.0Hz, 1.1Hz), 7.30-7.35 (2H, m), 7.45-7.55 (3H, m), 7.92 (1H, t), 8.28 (2H, d, J=7.0Hz), 8.67 (1H, m), 9.39 (2H, brm), 10.4 (1H, brm), 10.9 (1H, br).

 $mass: 443 (M+1)^{+}$ .

## 実施例104

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:1.01-1.15 (1H, m), 2.3 0-2.40 (3H, m), 2.41-2.56 (1H, m), 2.57-2.64 (1H, m), 3.04-3.11 (2H, m), 3.20-3.36 (3. H, m), 3.50-3.59 (1H, m), 4.82-4.87 (1H, m), 7.07 (1H, d, J=6.6Hz), 7.31-7.35 (2H, m), 7.48 (1H, t, J=7.8Hz), 7.83-7.90 (1H, m), 8.25-8.29 (2H, m), 8.46 (1H, d), 8.83 (1H, dd, J=5.3Hz, 1.3Hz), 8.98 (1H, s), 9.79 (2H, brm), 10.3 (1H, br), 10.9 (1H, br). mass:443 (M+1) +.

#### 実施例105

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $d_{8}$ )  $\delta$ : 1. 03-1. 17 (1H, m), 2. 2 6-2. 40 (2H, m), 2. 50-2. 65 (1H, m), 3. 05-3. 15 (2H, m), 3. 21-3. 37 (3H, m), 3. 50-3. 61 (1H, m), 4. 40-4. 45 (2H, m), 4. 81-4. 89 (1H, m),

7. 05 (1 H, d, J=4. 6 Hz), 7. 25-7. 35 (2 H, m), 7. 46 (1 H, t, J=8. 3 Hz), 7. 99 (2 H, d, J=7. 4 Hz), 8. 28 (2 H, d, J=7. 4 Hz), 8. 86 (2 H, d, J=6. 5 Hz), 9. 90-10. 0 (2 H, m), 10. 3 (1 H, s), 10. 9 (1 H, b r).

 $mass: 443 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例106

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 1. 03-1. 17 (1H, m), 2. 2 5-2. 37 (2H, m), 2. 40-2. 60 (1H, m), 2. 91-3. 01 (4H, m), 3. 14-3. 35 (5H, m), 3. 49-3. 59 (1 H, m), 4. 80-4. 85 (1H, m), 7. 02 (1H, d, J=5. 3 Hz), 7. 26-7. 37 (7H, m), 7. 46 (1H, t), 8. 26-8. 29 (2H, m), 8. 94 (2H, brm), 10. 2 (1H, s), 11. 0 (1H, br).

 $mass: 456 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例107

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ:1.03-1.17 (1H, m), 2.2 6-2.50 (3H, brm), 2.54-2.63 (1H, brm), 2.8 3 (2H, t), 3.00 (2H, t), 3.06-3.23 (3H, brm), 3.26-3.37 (1H, m), 3.50-3.58 (1H, m), 4.80-4.86 (1H, m), 6.72 (2H, d, J=8.3Hz), 7.05 (3H, d, J=8.3Hz), 7.28-7.35 (2H, m), 7.46 (1H, t, J=7.8Hz), 8.26-8.32 (2H, m), 8.94 (2H, brm), 10.3 (1H, s), 11.0 (1H, br). mass:472 (M+1) +.

#### 実施例108

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.05-1.15$  (1H, m), 2.2 6-2.40 (2H, brm), 2.43-2.63 (2H, brm), 2.9 8-3.06 (2H, m), 3.20-3.43 (6H, brm), 3.50-3. 65 (1 H, m), 4. 81-4. 88 (1 H, m), 7. 03 (1 H, d. J = 5.5 Hz, 7. 30-7. 35 (2H, m), 3. 45-3. 50 (1 H, m), 7. 95 (2H, d, J = 5. 5Hz), 8. 28 (2H, d, J = 5) 5. 5Hz), 8. 86 (2H, d, J=5. 5Hz), 8. 72 (2H, br m), 10. 2 (1H, s), 10. 9 (1H, br).

 $mass: 457 (M+1)^{+}$ .

### 実施例109

参考例8に記載のとおり、目的化合物80mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.03-1.25$  (2H, m), 2.2 6-2.43 (2H, brm), 2.50-2.65 (1H, m), 2.57 (6 H, s), 2. 88-3. 06(3H, m), 3. 26-3. 40(1H, m), 3. 50-3. 59 (1H, m), 4. 82-4. 86 (1H, m), 7. 00(1 H, d, J = 5.5 Hz), 6.26-6.34(2 H, m), 7.46(1H, t, J=7.8Hz), 8. 23 (1H, d, J=5.5Hz), 8. 30 (1H, d, J=8.3Hz), 10.0(1H, s), 10.5(0.5H,br), 11.1 (1H, br).

 $mass:380 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例110</u>

参考例11の化合物30mg(0.038mmol)のクロロホルム(1ml) 溶液に塩化nープタノイル 6 μ l (0.058 mm o l) とトリエチルアミン 1 3 μ l (0.093 mm o l) を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌し た。反応液に塩化n-ブタノイル $6\mu$ 1 (0.058mmo1)とトリエチルア ミン10µ1 (0.072mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で10分 攪拌した。反応液に水1mlを加え有機層を分離した。有機層を水1mlで洗浄

し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をテトラヒドロフラン1 mlに溶解し、反応液に1N塩酸1mlを室温にて加えて、反応液を同温度で15分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣にトリフルオロ酢酸2mlを加えて、反応液を室温で15分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣にメタノールーエーテルを加えて固化し目的化合物を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:0.80$  (3H, t, J=7.8Hz), 1.03-1.15 (1H, m), 1.42-1.54 (2H, m), 2.00 (2H, t, J=6.9Hz), 2.25-2.40 (2H, brm), 2.55-2.63 (1H, brm), 2.70-2.78 (2H, brm), 3.28-3.39 (3H, brm), 3.50-3.60 (1H, brq), 4.80-4.86 (1H, m), 7.01 (1H, d, J=4.6Hz), 7.14 (1H, s), 7.34 (1H, d, J=8.3Hz), 7.48 (1H, t, J=7.8Hz), 7.88 (2H, brm), 8.23 (1H, d, J=4.6Hz), 8.26 (1H, d, J=8.3Hz), 10.4 (1H, br), 11.1 (1H, br).

# 実施例111-実施例114

 $mass: 422 (M+1)^{+}$ .

実施例111ないし実施例114の化合物は、実施例110に準じて製造した。 実施例111

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:1.00-1.23 (1H, m), 2.2 6-2.60 (3H, m), 2.70 (2H, br), 3.15 (2H, br), 3.40-3.60 (2H, m), 4.34 (2H, s), 4.80-4.90 (1H, m), 6.97 (1H, d, J=4.9Hz), 7.15 (1H, s), 7.30 (1H, d, J=8.0Hz), 7.40-7.52 (6H, m), 8.23 (1H, d, J=4.3Hz), 8.30 (1H, d, J=8.0Hz), 8.54-8.63 (1H, m), 9.94 (1H, s), 11.4 (1H, br).

 $mass: 470 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例112</u>

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 1. 00-1. 20 (1 H, m), 2. 2 6-2. 40 (2 H, m), 2. 41-2. 60 (1 H, m), 2. 83 (2 H, brt), 3. 15 (1 H, s), 3. 20-3. 40 (1 H, m), 3. 43 -3. 57 (2 H, m), 4. 75-4. 86 (1 H, m), 6. 97 (1 H, d, J=7. 6 Hz), 7. 15 (1 H, s), 7. 30 (1 H, d, J=11 Hz), 7. 40-7. 52 (4 H, m), 7. 80 (2 H, d, J=10 Hz), 8. 21 (1 H, d, J=6. 7 Hz), 8. 30 (1 H, d, J=11 Hz), 8. 59 (1 H, brt), 9. 94 (1 H, s), 11. 4 (1 H, br). mass: 456 (M+1) +.

#### 実施例113

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 1. 06-1. 20 (1H, m), 2. 2 5-2. 41 (2H, m), 2. 72 (2H, t), 3. 10-3. 20 (2H, m), 3. 26-3. 42 (1H, m), 3. 48-3. 60 (1H, m), 3. 75-3., 90 (1H, m), 4. 36 (2H, s), 4. 80-4. 86 (1H, m), 6. 99 (1H, d, J=5. 7Hz), 7. 13 (1H, s), 7. 19-7. 40 (7H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 6Hz), 8. 2 3 (1H, d, J=3. 8Hz), 8. 28 (1H, d, J=8. 6Hz), 1 0. 0 (1H, s), 11. 2 (1H, br).

#### 実施例114

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta:1.43-1.60$  (1H, m), 2.5 0-3.00 (3H, brm), 3.03-3.15 (2H, brm), 3.3 4-3.48 (2H, brm), 3.65-3.80 (1H, brm), 3.8 5-4.00 (1H, m), 5.17-5.26 (1H, m), 7.31 (1H, d, J=5.4Hz), 7.46 (1H, s), 7.72 (1H, dd, J=6.8Hz, 0.6Hz), 7.87 (1H, t), 7.94-8.03 (3H, m), 8. 10-8. 20 (3H, m), 8. 58 (1H, d, J=4. 7Hz), 8. 70 (1H, d, J=8. 1Hz), 10. 4 (1H, s), 11. 7 (1H, br).

 $mass: 492 (M+1)^{+}$ .

## 実施例115

実施例 8 3 の化合物を用いて実施例 9 6 (1) に準じて目的化合物を製造した。  $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 1. 0 4-1. 19 (1 H, m), 2. 2 6-2. 41 (2 H, m), 2. 48-2. 60 (1 H, m), 2. 66-2. 74 (2 H, m), 3. 10-3. 20 (2 H, m), 3. 28-3. 39 (1 H, m), 3. 51-3. 59 (1 H, m), 4. 79-4. 82 (1 H, m), 6. 90 (1 H, d, J=4. 6 Hz), 7. 01 (1 H, s), 7. 32 (1 H, d, J=8. 3 Hz), 7. 46 (1 H, t, J=8. 3 Hz), 7. 97 (2 H, d, J=9. 2 Hz), 8. 17 (2 H, m), 8. 29-8. 37 (3 H, m), 9. 90 (1 H, s), 11. 2 (1 H, br). mass: 537 (M+1)  $^{+}$ .

## 実施例116

mass:  $429 (M+1)^{+}$ .

フェノール及び参考例7の化合物を用いて実施例56に準じて調製した化合物 に対し実施例124と同様の操作を行い、目的化合物を製造した。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ:1.08 (1H, t, J=7.4Hz), 2.25-2.40 (2H, m), 2.60-2.69 (1H, m), 3.10 (2H, t, J=5.5Hz), 3.25-3.35 (1H, m), 3.54 (1 H, q, J=9.2Hz), 4.25 (2H, t, J=5.5Hz), 4.80 -4.86 (1H, m), 6.92 (1H, d, J=12Hz), 6.94 (2 H, d, J=7.4Hz), 7.20 (1H, d, J=5.5Hz), 7.25 -7.37 (4H, m), 7.48 (1H, t, J=7.4Hz), 8.23-8.28 (2H, m), 10.5-11.0 (2H, br).

## <u>実施例117</u>

- (1) 3-アミノー5-フェニルピラゾール544mg (3.4mmol)のジメチルホルムアミド (10ml) 溶液に水素化ナトリウム164mg (4.1 mmol)、ベンジルブロミド0.45ml (3.8mmol) を加え室温で6時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を分離し、水、飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウム乾燥し、濾液を濃縮した。残差をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、4:1)で精製し、目的物509mgを得た。
- (2) (1) で得られた化合物 5 0 9 mg (2.0 mm o 1) のピリジン (5.0 ml) 溶液にクロロギ酸メチル 0.1 9 ml (2.5 mm o 1) を加え室温で 2 時間攪拌した。反応液に 1 N塩酸を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を分離し飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し濾液を濃縮した。 残差をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサンー酢酸エチル、4:1~2:1) で精製し、目的物 4 5 0 mg を得た。
- (3) (2) で得られた化合物440mg (1.4mmol)のトルエン (5.0ml)溶液にトリエチルアミン0.40ml (2.9mmol)を加え80℃で10分間攪拌し、Bークロロカテコールボラン450mg (2.9mmol)を加え同温度で10分間攪拌した。参考例3の化合物290mg (1.5mmol)を加え同温度で30分間攪拌した。Bークロロカテコールボラン440mg (2.9mmol)を加え100℃で1時間攪拌した。反応液に1N塩酸を加えクロロホルムで抽出した。有機層を分離し1N水酸化ナトリウム、飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウム乾燥し濾液を濃縮した。残差にクロロホルムーエーテルを加え析出した結晶400mgを濾取した。
- (4) (3) で得られた化合物 4 0 0 mg (0.87 mm o l) をメタノール ーテトラヒドロフラン (1:1) 2 0 m l に溶解した。10%パラジウム炭素触

媒200mgを加え反応容器内を水素置換し50℃で1晩攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残差にエーテルー酢酸エチルを加えて結晶化し、目的化合物220mgを得た。

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- $_{6}$ )  $\delta:1.02-1.10$  (1H, m), 2.2 7-2.37 (2H, brm), 2.62-2.67 (1H, brm), 3.2 6-3.37 (1H, m), 3.48-3.57 (1H, m), 4.75 (1H, dd, J=11Hz, 5.7Hz), 6.60 (1H, brs), 7.28 (1H, d, J=7.5Hz), 7.30-7.48 (4H, m), 7.73 (2H, d, J=7.3Hz), 8.26 (1H, d, J=8.2Hz), 9.61 (1H, s), 12.8 (1H, br).

## 実施例118

- (2) (1) で得られた化合物1.23g(3.27mmol)とクロロギ酸 pーニトロフェニル0.8.59mg(4.26mmol)、4ージメチルアミノピリジン1.00g(8.19mmol)、クロロホルム10mlの混合物を室温で30分攪拌した。反応液に参考例3の化合物0.920g(4.96mmol)を加え、反応液を100℃で1晩攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、1N水酸化ナトリウム、1N塩酸、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、98:2~97:3)で精製し黄色固体1.60gを得た。

- (3) (2) で得られた化合物236mg (0.461mmol)と酢酸パラジウム11mg (0.0490mmol)、1、1'ービス (ジフェニルホスフィノ)フェロセン30mg (0.0541mmol)及び炭酸水素ナトリウム71mg (0.845mmol)をメタノール4mlに混合し容器内を一酸化炭素で置換して、反応液を7時間還流した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルムーメタノール、98:2~97:3)で精製し黄色固体180mgを得た。
- (4) (3) で得られた化合物 40 mg をエタノール 5 ml に溶解した。反応 液に水酸化パラジウム 10 mg を室温にて加え容器内を水素で置換し、反応液を 70 CC 1 晩攪拌した。反応液をセライトで濾過し濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、10:1)で精製し、目的化合物 8.6 mg を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:1.03-1.15$  (1H, m), 2.2 5-2.40 (2H, m), 2.62-2.77 (1H, m), 3.43-3. 58 (2H, m), 3.73 (3H, s), 4.74-4.78 (1H, m), 6.25 (1H, m), 7.27 (1H, d, J=7.6Hz), 7.4,1-7. 74 (5H, m), 8.23-8.26 (1H, m), 8.31 (1H, s), 9.59 (1H, s).

 $mass: 432 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例119</u>

(1) 実施例118(3)で得られた化合物140mg(0.268mmol)をメタノール3mlに溶解し、反応液に1N水酸化ナトリウム1.00ml(1.00mmol)を室温にて加え、反応液を室温で暫く攪拌した後、さらに50℃に加熱して2時間攪拌した。反応液を1N塩酸で酸性とした後濃縮した。残渣をクロロホルムに溶解し、これを水で洗浄した。水層はさらにクロロホルムで2回抽出し、有機層をあわせて硫酸マグネシウム乾燥後濾過濃縮した。残渣にエーテル、クロロホルムを加えて析出した結晶73mgを濾取した。

## [0001]

(2) (1) で得られた化合物  $3.6\,\mathrm{mg}$  (0.0699 $\,\mathrm{mmol}$ )をエタノール  $4\,\mathrm{ml}$  に溶解し、室温にて反応液に水酸化パラジウム  $1.0\,\mathrm{mg}$  を加えて容器内を水素で置換し、反応液を $70\,\mathrm{C}$ で1晩攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣にエーテル、クロロホルムを加えて結晶を析出させ目的化合物を  $1.3\,\mathrm{mg}$  得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:1.01-1.14$  (1H, m), 2.2 5-2.34 (2H, m), 2.65-2.68 (1H, m), 3.35-3. 53 (2H, m), 4.74 (1H, dd, J=10Hz, 5.8Hz), 6. 34 (1H, br), 7.27 (2H, d, J=7.5Hz), 7.43 (2H, t, J=7.8Hz), 7.54 (1H, d, J=3.8Hz), 7.70 (1H, d, J=7.4Hz), 8.26 (1H, d, J=8.1Hz), 9.59 (1H, s).

 $mass: 418 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例120

- (1) αーシアノーmーヨードアセトフェノンを用いて実施例118(1)から(3) と同様の手順に従って調製した化合物に対し、実施例119(1)に準じて反応を行い、目的化合物を得た。
- (2) (1) で得られた化合物を用いて、実施例119(2) に準じて目的化 合物を製造した。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 1. 02-1. 17 (1H, m), 2. 2 5-2. 40 (1H, m), 2. 63-2. 72 (2H, m), 3. 34-3.

41 (2H, m), 4. 74-4. 80 (1H, m), 6. 65 (1H, br),

- 7. 28 (1H, d, J=7.6Hz), 7. 44 (1H, t, J=7.6Hz),
- 7. 58 (1H, t, J=7. 7Hz), 7. 91 (1H, d, J=8. 0Hz),
- 7. 97 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 25 (1H, d, J=8. 2Hz),
- 8. 30 (1H, d, J=4. 3Hz), 9. 68 (1H, s).

 $mass: 418 (M+1)^{+}$ .

## 実施例121

- (1) 実施例120(1) で得られた化合物56mg(0.11mmol)をジメチルホルムアミド1.5mlに溶解し、反応液に室温にて、1、1'ーカルボニルジイミダゾール25mg(0.15mmol)を加え、反応液を室温で30分攪拌した。室温にて反応液にフェニルエチルアミン42 $\mu$ 1(0.33mmol)を加え、反応温度を室温から70 $^{\circ}$ に加熱して反応液をさらに10分攪拌した。反応液を濃縮し残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、10:1)で精製し粗生成物を得た。このものはこのまま次の反応に使用した。

#### 実施例122

(1) 2-プロモー3-ニトロ安息香酸10.0g(40.7mmol)、ピロールー2-カルボキシアルデヒド7.74g(81.4mmol)、トリエチ

ルアミン20.0ml(143mmol)及び塩化チオニル30mlを用いて参 考例2(1)と同様の手順に従い、目的化合物9.07gを得た。

- (2) (1) で得られた化合物 9. 0 7 g (2 8. 0 mm o 1) のテトラヒドロフラン (4 0 0 m 1) 溶液を − 7 8℃に冷却した。同温度で反応液に水素化ジイソプロピルアルミニウムのトルエン溶液 (1. 0 M) 3 3. 6 m l (3 3. 6 mm o 1) を加え、さらに反応液を同温度で 2 時間攪拌した。反応液に同温度にて飽和塩化アンモニウム水溶液 1 5 m l を加え、室温に戻して反応液を 2 時間攪拌した後、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、濾液を濃縮した。得られた残渣を塩化メチレン 2 0 0 m l に溶解し、室温にて反応液にクロロ t e r t − ブチルジメチルシラン 6. 3 2 g (4 1. 9 mm o 1) およびイミダゾール 3. 8 0 g (5 5. 8 mm o 1) を加え、反応液を室温で 1 晩攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し、有機層を水 2 0 0 m l 3 回、飽和食塩水で順次洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾液を濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC − 3 0 0、ヘキサンー酢酸エチル、10:1~5:1) で精製し、無色油状物 9. 3 4 g を得た。
- (3) (2) で得られた化合物9.34g(21.3mmol)およびジイソプロピルエチルアミン8.24g(63.8mmol)をジメチルホルムアミド200mlに溶解し、反応容器内を窒素で置換した。室温にて反応液にテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム2.46g(2.13mmol)を加え、反応液を130℃で2時間攪拌した。反応液を酢酸エチル1L、水500mlに加え有機層を分離した。水層をさらに酢酸エチル300mlで抽出し、有機層を合わせて水、飽和食塩水で順次洗浄し、硫酸マグンネシウム乾燥後、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン一酢酸エチル、20:1~5:1)で精製し、黄色固体4.73gを得た。
- (4) (3) で得られた化合物 4. 73g (13.2 mm o 1) をメタノール ーテトラヒドロフラン (1:1) 400 mlに溶解し、反応液に室温にて10%

パラジウム炭素触媒500mgを加えた。反応容器内を水素置換し、反応液を室温で2時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル、2:1~1:1)で精製した。画分1(低極性物質)としてピロール体1.20g、画分2(高極性物質)としてピロリジン体2.40gを得た。

## 画分1 (低極性物質)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 0. 14 (6H, s), 0. 95 (9H, s), 3. 84 (2H, brs), 4. 88 (2H, s), 5. 98 (1H, d, J= 3. 1Hz), 6. 09-6. 11 (1H, m), 6. 78 (1H, d, J=7. 1Hz), 7. 02 (1H, t, J=7. 7Hz), 7. 14 (1H, d, J=7. 3Hz).

#### 画分2(高極性物質)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 0. 02 (6H, s), 0. 74 (9H, s), 1. 60-1. 70 (1H, m), 2. 15-2. 23 (1H, m), 2. 42 -2. 50 (2H, m), 3. 68 (2H, brs), 3. 95-4. 02 (2 H, m), 4. 36 (1H, dd, J=10Hz, 5. 2Hz), 4. 63 (1 H, dd, J=12Hz, 5. 5Hz), 6. 80 (1H, d, J=7. 0Hz), 7. 20-7. 24 (2H, m).

- (5) (4) で得られた画分2 (高極性物質)、2.40g (7.23 mm o l)を用いて実施例1と同様の手順に従い黄色固体2.71gを得た。
- (6) (5) で得られた化合物 2. 71g (6.00mmol) をメタノールーテトラヒドロフラン (1:1) 200mlに懸濁し、反応液に室温にて2N塩酸10mlを加えて、さらに反応液を同温度で6時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をトルエンで2回共沸脱水した。得られた粗生成物をヘキサンー酢酸エチルーテトラヒドロフランから再結晶し、目的化合物 1.85gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 27-1. 40 (1H, m), 1. 7 2-1. 78 (1H, m), 2. 20-2. 27 (1H, m), 2. 40-2. 50 (1H, m), 2. 53-2. 62 (1H, m), 3. 59 (1H, t, J=7. 5Hz), 3. 85-3. 93 (1H, m), 4. 90 (1H, dd, J=8. 0Hz, 5. 5Hz), 5. 97 (1H, br), 7. 17-7. 22 (1H, m), 7. 33 (1H, d, J=8. 0Hz), 7. 40 (1H, d, J=9. 0Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 5Hz), 7. 98 (1H, t, J=8. 0Hz), 8. 18 (1H, d, J=7. 0Hz), 8. 30 (1H, d, J=4. 0Hz), 10. 6 (1H, br), 11. 0 (1H, br). mass: 339 (M+1) +.

#### 実施例123

- (1) 実施例131(1) で得られた化合物4.50g(13.4mmol)を用いて実施例122(2) と同様の手順に従い黄色固体3.94gを得た。
- (2) (1) で得られた化合物3.94g(8.47mmol)を用いて実施例122(3)(4)と同様の手順に従い、画分1(低極性物質)238mg及び画分2(高極性物質)1.14gを得た。

#### 画分1(低極性物質):

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>-CD<sub>3</sub>OD) δ:0.08 (3H, s), 0.11 (3H, s), 0.93 (9H, s), 1.51 (3H, d, J=6.2Hz), 3.84 (2H, br), 5.26 (1H, m), 5.96 (1H, d, J=3.3Hz), 6.10 (1H, dd, J=3.1Hz, 1.0Hz), 6.78 (1H, d, J=8.0Hz), 7.01 (1H, t, J=7.7Hz), 7.13 (1H, d, J=7.3Hz).

#### 画分2(高極性物質):

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta:0.07$  (3H, s), 0.11 (3H, s),

- 0. 85-0. 95 (1 H, m), 0. 92 (9 H, s), 1. 24-1. 35 (2 H, m), 1. 52 (3 H, d, J=6. 3Hz), 1. 52-1. 55 (1 H, m), 5. 27 (1 H, q), 6. 28 (1 H, d, J=3. 4Hz), 7. 07 (1 H, d, J=3. 6Hz), 7. 31 (1 H, dd, J=8. 5Hz, 7. 3Hz), 7. 92 (1 H, dd, J=7. 3Hz, 1. 0Hz), 8. 2 8 (1 H, dd, J=8. 5Hz, 1. 0Hz).
- (3) (2) で得られた画分2 (高極性物質)、300mg (0.87mmol)を用いて実施例1と同様の手順に従い黄色固体389mgを得た。
- (4) (3) で得られた化合物  $200 \, \text{mg}$  (0.  $429 \, \text{mmol}$ ) を用いて参考例  $7 \, \text{と同様の手順に従い目的化合物} \, 92 \, \text{mg} \, \text{を得た。}$   $^1 H \text{NMR}$  (  $DMSO-d_6$ )  $\delta:0.80-0.95$  (1H, m), 1.1 4 (3H, d, J=6.3Hz), 1.17-1.28 (1H, m), 2.25-2.40 (2H, m), 3.70-3.74 (1H, m), 3.80-3.9 0 (1H, m), 4.78-4.85 (2H, m), 7.06 (1H, dd, J=7.2Hz, 5.0Hz), 7.33 (2H, t, J=7.4Hz), 7.46 (1H, t, J=7.9Hz), 7.76-7.82 (1H, m), 8.26-8.30 (2H, m), 9.90 (1H, s), 11.0 (1H, br).

実施例128(5)で得られた画分2(高極性物質)14mgをメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)2mlに溶解し、室温にて反応液に1N塩酸1.0mlを加えて、反応液を同温度で30分攪拌した。反応液を飽和重曹水で中和し、クロロホルムで抽出した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(酢酸エチルーメタノール、30:1)で精製し目的化合物を4.1mgおよび実施例127の化合物を3.8mg得た。 $^1$ H-NMR(DMSO- $^1$ d<sub>6</sub>) $^3$ 0:0.92-1.09(1H, m),1.18(2H, d, J=6.6Hz),1.60-1.74(1H, br),2.6

 $8-2.\ 76\ (1\,H,\ m)$ ,  $2.\ 80-3.\ 00\ (1\,H,\ m)$ ,  $3.\ 28\ (1\,H,\ d\,d,\ J=1\,1\,H\,z$ ,  $9.\ 0\,H\,z$ ),  $3.\ 63\ (1\,H,\ d\,d,\ J=1\,1\,H\,z$ ,  $8.\ 5\,H\,z$ ),  $4.\ 87\ (1\,H,\ d\,d,\ J=1\,1\,H\,z$ ,  $5.\ 2\,H\,z$ ),  $6.\ 97\ (1\,H,\ d,\ J=4.\ 6\,H\,z$ ),  $6.\ 9\,9-7.\ 05\ (1\,H,\ m)$ ,  $7.\ 4\,5-7.\ 6\,0\ (2\,H,\ m)$ ,  $7.\ 6\,8-7.\ 76\ (1\,H,\ m)$ ,  $8.\ 1\,9-8.\ 23\ (1\,H,\ m)$ ,  $8.\ 3\,2\ (1\,H,\ d\,d,\ J=7.\ 7\,H\,z$ ,  $1.\ 3\,H\,z$ ),  $8.\ 9\,4\ (1\,H,\ b\,r)$ ,  $1\,2.\ 0\,0\ (1\,H,\ b\,r)$ .

## 実施例125

- (1) 実施例128 (1) の化合物12.3g (38.2mmol)をテトラヒドロフラン150mlに溶解し、反応液を-78℃に冷却した。反応液に同温度で水素化ジイソブチルアルミニウムのトルエン溶液(1.0M)46.0ml (46.0mmol)を加え、そのまま反応液を15分間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液25mlを加えて室温に戻した。反応液に硫酸マグネシウムを加えて濾過し、濾液を濃縮した。残渣をクロロホルム150mlに溶解し、イミダゾール5.20g(81.1mmol)およびクロロトリイソプロピルシラン9.40ml(43.9mmol)を室温にて加えて容器内を窒素置換し、反応液を室温で12時間攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈して、水、飽和食塩水で順次洗浄し、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、10:1)で精製し、黄色固体17.2gを得た。
- (2) (1) で得られた化合物17.2g(15.6mmol)を用いて参考例2の(2) に準じて反応を行い黄色固体を4.90g得た。
- (3) (2) で得られた化合物 4.90g (12.2 mmol) をテトラヒドロフラン 70 mlに溶解し、反応液に室温にて 6 N塩酸 20 mlを加えて、反応液を同温度にて 1 時間攪拌した。 1 N水酸化ナトリウムで反応液を塩基性にし、

酢酸エチルで抽出した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。 析出した結晶を濾取しヘキサン-酢酸エチルで洗浄、乾燥後黄色固体 2.94g を得た。

- (4) (3) で得られた化合物180mg (0.73mmol)をメタノール5.0mlおよびテトラヒドロフラン16mlに溶解し、トリエチルアミン0.20ml、10%パラジウム炭素触媒100mgを加え、水素気流下50℃で1時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮して無色固体163mgを得た。
- (5) (4) で得られた化合物 163 mg (0.75 mm o l) と 2 ーピリジンカルボニルアジド 107 mg (0.72 mm o l) を用いて実施例 1 に準じて目的化合物 7 mg を得た。

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 03-1. 10 (1H, m), 3. 0 2-3. 21 (1H, m), 3. 30-3. 65 (4H, m), 3. 87-3. 89 (1H, m), 4. 95-5. 02 (1H, m), 7. 06-8. 45 (7 H, m), 9. 02 (1H, br), 11. 9 (1H, br). mass: 339 (M+1) +.

#### 実施例126

(1) 実施例125の化合物85mg (0.251mmol)及びトリフェニルホスフィン132mg (0.503mmol)のテトラヒドロフラン (6ml)溶液に、ジフェニルリン酸アジド0.140ml (0.650mmol)及びジエチルアゾジカルボキシレートのトルエン溶液 (40%) 0.220ml (0.505mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し、水及び飽和食塩水で順次洗浄して、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー (クロロホルムーメタノール、10:1)で精製した。エーテルを加えて結晶24mgを得た。

(2)(1)で得られた化合物24mgをメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)2mlに溶解し、室温にて反応液に10%パラジウム炭素触媒10mgを加えた。容器内を水素置換し、水素気流下、反応液を室温で原料が消失するまで攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣にエーテルを加えて結晶化した。この結晶を濾取して酢酸エチル、クロロホルムで洗浄後、乾燥し目的化合物4.6mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:0. 97-1. 10 (1H, m), 2. 7 2-2. 82 (1H, m), 2. 87-3. 00 (2H, m), 3. 10-3. 20 (1H, m), 3. 30-3. 60 (2H, m), 4. 96-5. 01 (1H, m), 7. 03-7. 14 (1H, m), 7. 31-7. 34 (1H, m), 7. 40-7. 50 (2H, m), 7. 77-7. 83 (1H, m), 8. 16 (2H, br), 8. 26 (1H, d, J=8. 1Hz), 8. 37 (1H, d, J=4. 0Hz), 10. 1 (1H, s), 11. 2 (1H, br). mass:338 (M+1) +.

## 実施例127

目的化合物は、実施例124の製造反応において得られた。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:0. 45 (2H, d, J=7. 0Hz), 1. 55-1. 70 (1H, br), 2. 08-2. 19 (1H, m), 2. 4 8-2. 68 (1H, m), 2. 88-3. 02 (1H, m), 3. 41-3. 53 (1H, m), 3. 66-3. 80 (1H, m), 4. 96 (1H, d, J=5. 3Hz), 6. 92 (1H, d, J=8. 3Hz), 6. 99-7. 05 (1H, m), 7. 46-7. 60 (2H, m), 7. 72-7. 77 (1H, m), 8. 20-8. 23 (1H, m), 8. 32-8. 37 (1H, m), 8. 66 (1H, br), 12. 00 (1H, br). mass:323 (M+1) +.

# 実施例128

(1) ピロール-3-カルボキシアルデヒドを用いて参考例2の(1)と同様

の操作を行い目的物を得た。

- (2) (1) で得られた化合物139mg (0.433mmol) を用いて実施例122の(2) と同様の手順に従い目的化合物を得た。
- (3) (2) で得られた化合物を用いて参考例2の(2) と同様の手順に従い 位置異性体との2:1の混合物を得た。
- (4) (3) で得られた化合物を用いて実施例122の(4) と同様の手順に 従い精製混合物を得た。このまま次の反応に使用した。
- (5) (4) で得られた精製混合物22mgと2-ピリジンカルボニルアジド26mg (0.17mmol)を用いて実施例1と同様の手順に従った。反応液を濃縮し、残渣を薄層クロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル、1:2)で精製して、画分1 (低極性物質) および画分2 (高極性物質) を得た。
- (6) (5) で得られた画分1 (低極性物質) 11mgをメタノールーテトラヒドロフラン (1:5) 1.2mlに溶解し、室温にて反応液に1N塩酸1.0mlを加えて、反応液を同温度で攪拌した。反応液を濃縮し、残渣を酢酸エチルで希釈して、飽和重曹水および飽和食塩水で順次洗浄し、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー (クロロホルムーメタノール、10:1) で精製し、目的化合物3.1mgを得た。
  <sup>1</sup>H-NMR (acetone-d<sub>6</sub>) δ:1.29 (1H, br), 2.52-2.61 (2H, m), 3.00-3.10 (2H, m), 3.29-3.41 (1H, m), 3.54-3.70 (2H, m), 5.08 (1H, d, J=5.4Hz), 7.05-7.12 (1H, m), 7.23 (1H, d, J=8.4Hz), 7.32-7.36 (1H, m), 7.45 (1H, t, J=7.7Hz), 7.78-7.87 (1H, m), 8.36-8.42 (2H, m), 8.

96 (1H, br), 11. 9 (1H, br).

(1) 参考例2(2)で得られた化合物100mg(0.467mmol)のメタノール(15ml)溶液に室温にて鉄粉200mg(3.58mmol)、6N塩酸0.500ml(3.00mmol)を加え、反応液を室温で30分攪拌した。反応液を酢酸エチル200mlで希釈し、飽和重曹水100ml、水、飽和食塩水で順次洗浄し、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル、5:1)で精製し、淡緑色固体71mgを得た。

#### [0001]

(2) (1) で得られた化合物 50 mgを用いて実施例1と同様の手順に従い目的化合物 65 mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta:6$ . 34 (1H, t, J=3. 1Hz), 6. 65 (1H, d, J=3. 1Hz), 7. 08 (1H, dd, J=6. 7Hz, 5. 6Hz), 7. 24-7. 29 (3H, m), 7. 38 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 77-7. 83 (1H, m), 8. 27 (1H, d, J=8. 2Hz), 8. 31 (1H, dd, J=5. 1Hz, 1.,1Hz), 10. 1 (1H, brs), 11. 0 (1H, br).

## 実施例130

実施例122(4)で得られた画分1(低極性物質)、300mg(0.91mmol)を用いて実施例122(5)(6)と同様の手順に従い目的化合物216mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 4. 60 (2H, s), 5. 65 (1H, br), 6. 20 (1H, s), 6. 68 (1H, s), 7. 14-7. 20 (1H, m), 7. 25 (1H, t, J=7. 4Hz), 7. 35-7. 43 (2H, m), 7. 94 (1H, t, J=6. 9Hz), 8. 20 (1H, d, J=7. 4Hz), 8. 34 (1H, d, J=5. 5Hz), 10. 8 (2H, br).

- (1) 2-ブロモ-3-ニトロ安息香酸10.0g(40.7mmol)、2 -アセチルピロール8.90g(81.6mmol)を用いて参考例2(1)と 同様の手順に従い黄色固体9.20gを得た。
- (2) (1) で得られた化合物 2.00g (5.93 mmol) を用いて参考 例 2 (2) と同様の手順に従い、淡緑色固体 941 mgを得た。
- (3) (2) で得られた化合物  $300 \, \text{mg}$  (1.  $17 \, \text{mmol}$ ) を用いて実施例  $129 \, \text{と同様の手順に従い目的化合物} \, 277 \, \text{mg} \, \text{を得た。}$   $^1 H-\text{NMR}$  (DMSO-  $d_6$ )  $\delta:6$ . 32-6. 35 (1H, m), 6. 74 (1H, s), 7. 07 (1H, dd, J=7.  $2 \, \text{Hz}$ , 5.  $2 \, \text{Hz}$ ), 7. 19 (1H, s), 7. 26 (1H, s), 7. 40 (1H, t, J=8.  $0 \, \text{Hz}$ ), 7. 47 (1H, d, J=8.  $6 \, \text{Hz}$ ), 7. 66 (1H, dd, J=7.  $9 \, \text{Hz}$ , 1.  $5 \, \text{Hz}$ ), 7. 78-7. 83 (1H, m), 8. 25 (1H, dd, J=5.  $2 \, \text{Hz}$ , 1.  $6 \, \text{Hz}$ ), 8. 47 (1H, dd, J=8.  $0 \, \text{Hz}$ , 1.  $6 \, \text{Hz}$ ), 10. 1 (1H, s), 10. 8 (1H, brs), 12. 0 (1H, s).

## 実施例132

mass:  $347 (M+1)^{+}$ .

- (1) 実施例131(1) で得られた化合物4.5g(13.4mmol)を 用いて実施例122(2)の手順に従い目的物3.94gを得た。
- (2) (1) で得られた化合物3.94g(8.47mmol)を用いて実施例122(3)(4)と同様の手順に従い画分1(低極性物質)238mgおよび画分2(高極性物質)1.14gを得た。
  - (3) (2) で得られた画分1 (低極性物質) 200mg (0.58mmol)

を用いて実施例1と同様の手順に従い結晶247mgを得た。

(4) (3) で得られた化合物 247mg (0. 53mmol) を用いて参考例 7 と同様の手順に従い目的化合物 85mg を得た。  $^1H-NMR$  ( DMSO-  $d_6$ )  $\delta:1.58$  (3H, d, J=7Hz), 5.

## <u>実施例133</u>

- (1) 実施例299の(1)の化合物を16 m gのエタノール(0.2m l) 溶液に1-ブタンチオール4. $2 \mu l$ 及びナトリウムエトキシド2.6 m gを加え室温で15時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をTLC(MerckArt5744、ヘキサンー酢酸エチル(1:5))で精製し目的物8 m gを得た。
- (2) (1)の化合物8mgのテトラヒドロフラン(2ml)溶液に1N塩酸 1mlを加え室温で15分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をエーテルーメタノ ールで結晶化して、表題化合物である白色固体4mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 87 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 07-1. 24 (1H, m), 1. 28-1. 40 (2H, m), 1. 49 (2H, tt, J=7. 3, 7. 7Hz), 2. 25-2. 58 (5H, m), 2. 71-2. 88 (4H, m), 3. 27 -3. 34 (1H, m), 3. 38-3. 82 (1H, m), 4. 82 (1H, dd, J=5. 4, 11Hz), 7. 03 (1H, d, J=5. 4Hz), 7. 17 (1H, s), 7. 32 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 22 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 28 (1H, d, J=8. 4Hz), 10. 1 (1H, br), 11. 1 (1H, br).

 $mass: 425 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例134</u>

- (1) 参考例8の化合物を用いて実施例289の(6)に準じて反応を行い、 目的化合物を得た。
- (2) (1) の化合物  $19 \, \mathrm{mg}$ 、イソプロパノール  $15 \, \mu$  1 及びトリフェニルホスフィン  $50 \, \mathrm{mg}$  のテトラヒドロフラン( $0.2 \, \mathrm{ml}$ )溶液を $0 \, ^{\circ}$  に冷却し、アゾジカルボン酸ジエチルエステル  $82 \, \mu$  1 を加え、室温で  $30 \, \mathrm{分攪拌}$  した。反応液をクロロホルムで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄して、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(MerckArt5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し目的物  $18 \, \mathrm{mg}$  を得た。
- (3) (2)の化合物 18 mgを用いて、参考例 11 に準じて反応を行った後、 実施例 133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として白色固体 5 mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 06-1. 20 (1H, m), 1. 24 (6H, s x 2), 2. 25-2. 44 (3H, m), 2. 93-2. 99 (2H, m), 3. 11-3. 16 (2 H, m), 3. 21-3. 36 (2H, m), 3. 49-3. 59 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 7. 04-7. 06 (1H, m), 7. 26 -7. 33 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 29 (2H, m), 8. 78 (2H, br), 10. 2 (1H, s), 10. 9 (1H, br).

 $mass: 394 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例135-136

実施例135及び実施例136の化合物は、実施例134に準じて製造した。 実施例135  $mass: 420 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例136

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例137

- (1) 参考例8の化合物及びサリチルアルデヒドのtertーブチルジフェニルシリルエーテルを用い、実施例84の(2)に準じて目的化合物を得た。
- (2) (1) の化合物を用い、実施例133の(2) に準じて表題化合物である白色固体3mgを得た。

mass:  $696 (M+1)^{+}$ .

## 実施例138

- (1) 実施例137の(1)の化合物を用いて参考例7に準じて反応を行い、 目的物を得た。
- (2) (1)の化合物を用いて実施例133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として白色固体4mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 06-1. 24 (1H, m), 2. 25-2. 48 (2H, m), 2. 49
-2. 63 (1H, m), 2. 98-3. 03 (2H, m), 3. 13-3. 2
7 (2H, m), 3. 27-3. 35 (1H, m), 3. 45-3. 79 (1H, m), 4. 11-4. 14 (2H, m), 4. 80-4. 85 (1H, m), 6. 83-7. 01 (3H, m), 7. 22-7. 38 (3H, m), 7. 44-7. 49 (1H, m), 8. 25-8. 29 (2H, m), 8. 90 (2H, br), 10. 1 (1H, br), 10. 2 (1H, br), 11. 0 (1H, br). mass: 458 (M+1) +.

- (1) 実施例137の(1)の化合物29mg、ジtertーブチルジカーボネート((Boc)<sub>2</sub>O)16mg、トリエチルアミン15 $\mu$ 1及びクロロホルム0.2mlの混合物を室温で3時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をTLC (Merch Art5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し目的物32mgを得た。
- (2) (1) の化合物 3 5 m g を用いて参考例 7 に準じて目的物 2 4 m g を得た。
- (3) (2) の化合物 24 mg、 $1-ブタノール <math>5 \mu$  l を用いて、実施例 13 4の (2) に準じて目的物 3 mg を得た。
- (4) (3)の化合物8mgを用いて実施例133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として白色固体3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 91 (3H, t, J=7. 5Hz), 1. 06-1. 24 (1H, m), 1. 43 (2H, tt, J=6. 6, 7. 5Hz), 1. 73 (2H, tt, J=6. 6, 6. 6Hz), 2. 25-2. 59 (3H, m), 2. 98-3. 05 (2H, m), 3. 14-3. 24 (2H, m), 3. 27-3. 35 (1H, m), 3. 43-3. 65 (1H, m), 4. 03 (2H, t, J=6. 6Hz), 4. 15 (2H, brt, J=5. 4Hz), 4. 79-4. 86 (1H, m), 6. 97-7. 10 (3H, m), 7. 27-7. 49 (5H, m), 8. 25-8. 29 (2H, m), 9. 01 (1H, br), 10. 1 (1H, br), 10. 9 (1H, br).

mass:  $514 (M+1)^{+}$ .

## 実施例140

(1) 参考例8の化合物30mg及びo-アニスアルデヒド9μlを用い、実

施例84の(2)に準じてモノアルキル体(A)16mg及びジアルキル体(B) 11mgを得た。

(2) (1) - Aの化合物 16 mgを用いて実施例 133の (2) に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として淡黄色固体 12 mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 05-1. 12(1H, m), 2. 26-2. 61(3H, m), 2. 99-3. 05(2H, m), 3. 14-3. 21(2H, m), 3. 22-3. 35(1H, m), 3. 49-3. 84(1H, m), 3. 85(3H, s), 4. 13-4. 17(2H, m), 4. 81-4. 86(1H, m), 6. 98-7. 03(2H, m), 7. 10(1H, d, J=4. 8Hz), 7. 27-7. 34(2H, m), 7. 40-7. 49(3H, m), 8. 26-8. 29(2H, m), 9. 01(2H, br), 10. 3(1H, br), 10. 9(1H, br).

 $mass: 472 (M+1)^{+}$ .

## 実施例141.

実施例140の(1) - Bの化合物7mgを用いて実施例133の(2) に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として淡黄色固体4mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{5})$ 

1. 03-1. 10(1H, m), 2. 26-2. 81(3H, m), 3. 16-3. 40(4H, m), 3. 70(3H, s), 3. 75(3H, s), 3. 43-3. 99(2H, m), 4. 29-4. 46(4H, m), 4. 81-4. 86(1H, m), 6. 90-7. 13(5H, m), 7. 27-7. 35(2H, m), 7. 42-7. 51(5H, m), 8. 22-8. 28(2H, m), 8. 93(1H, br), 10. 3(1H, br), 10. 8(1H, br).  $mass: 592(M+1)^+$ .

## 実施例142

- (2) (1) A及び(1) Bの化合物についてそれぞれ実施例133の(2) に準じて、(1) Aから実施例142の化合物として淡黄色粉末を、(1) Bから実施例143の化合物として淡黄色粉末を得た。

 $mass: 392 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例143

実施例142の化合物のジアステレオマーとして、実施例143の化合物を得た。

 $mass:392 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例144-147</u>

実施例144ないし実施例147は、実施例142に準じて製造した。

#### 実施例144

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)

1. 18 (3H, t, J=7. 5Hz), 1. 16-1. 44 (1H, m), 2. 40 (2H, q, J=7. 5Hz), 2. 36-2. 44 (2H, m), 2. 5 7-2. 65 (1H, m), 2. 87 (1H, dd, J=7. 2, 17Hz), 3. 42-3. 53 (2H, m), 3. 73-3. 82 (1H, m), 4. 80 (1H, dd, J=5. 7, 11Hz), 5. 54 (1H, dd, J=7. 2, 11Hz), 6. 97 (1H, d, J=9. 0Hz), 6. 98 (1H, br), 7. 56-7. 57 (2H, m), 8. 20 (1H, d, J=5. 1Hz), 8. 37 (1H, d, J=7. 2Hz), 9. 05 (1H, br), 11. 9 (1H, br).

 $mass: 406 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例145

 $mass: 406 (M+1)^{+}$ .

## 実施例146

 $mass: 406 (M+1)^{+}$ .

## 実施例147

 $mass: 406 (M+1)^{+}$ .

## 実施例148-151

実施例148ないし実施例151はジアステレオマーの混合物であり、実施例142に準じて製造した。

#### 実施例148

 $mass: 420 (M+1)^{+}$ .

## 実施例149

 $mass: 420 (M+1)^{+}$ .

## 実施例150

 $mass: 448 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 448 (M+1)^{+}$ .

## 実施例152-155

実施例152ないし155は単一のジアステレオマーであり、実施例156に 準じて製造した。

## 実施例152

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

## 実施例153

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

## 実施例154

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

## 実施例155

mass:  $434 (M+1)^{+}$ .

## 実施例156

- (1) 実施例164の(3)の化合物30mg、 $1- \mathbb{P}^2$ ロリンNーオキシド59mg及びクロロホルム2mlの混合物を $80 \mathbb{C}$ で23時間攪拌した。反応液を室温に戻してクロロホルムで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merch Art 5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し、淡黄色油状物24mgを得た。
- (2) (1) の化合物 6 m g を用い、実施例 1 3 3 の (2) に準じて表題化合物 5 m g を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)

1. 22-1. 35 (1 H, m), 1. 58-1. 86 (3 H, m), 1. 99 -2. 17 (2 H, m), 2. 35-2. 62 (4 H, m), 3. 13-3. 2 2 (1 H, m), 3. 33-3. 49 (2 H, m), 3. 72-3. 84 (2 H, m), 4. 79 (1 H, dd, J=5. 7, 11 Hz), 5. 08 (1 H, t, J=7. 2 Hz), 6. 95-7. 01 (2 H, m), 7. 47 (1 H, t, J=7. 5 Hz), 7. 54 (1 H, d, J=6. 3 Hz), 8. 09 (1 H, s), 8. 16 (1 H, d, J=5. 1 Hz), 8. 32 (1 H, d, J=6. 6 Hz), 11. 9 (1 H, s).

mass:  $420 (M+1)^{+}$ .

## 実施例157

実施例164の(3)の化合物の光学異性体を用い、実施例156に準じて製造した。

 $mass: 420 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例158

- (2) (1) の化合物 7 m g を用い、実施例 1 3 3 の (2) に準じて表題化合物である淡黄色固体 4 m g を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)

1. 22-1. 39 (1 H, m), 2. 35-2. 62 (3 H, m), 3. 04 (1 H, d d, J=6. 9, 1 7 Hz), 3. 42-3. 82 (3 H, m), 4. 47 (1 H, d, J=14 Hz), 4. 54 (1 H, d, J=14 Hz), 4. 79 (1 H, d d, J=5. 7, 10 Hz), 5. 66-5. 73 (1 H, m), 6. 85-6. 88 (1 H, m), 6. 99 (1 H, s), 7. 22-7. 26 (1 H, m), 7. 48 (1 H, t, J=7. 8 Hz), 7. 54 (1 H, d,

WO 01/07411 PCT/JP00/04991 271

## 実施例1<u>64</u>

- (1) 参考例6の化合物3.08gをHPLCで光学分割を行い、Rt=14.54分(CHIRALCEL OD(ダイセル化学工業(株)、0.46φx25cm)、ヘキサンーイソプロパノール(60:40)、0.4ml/min)の分画(A) 1.37g及びRt=25.58分の分画(B) 1.21gを得た。
- (2) (1) -A15.6g及び(1) -B15.9gについて、それぞれ参 考例7に準じて反応を行い、(2) -Aとして無色不定形物質11.0g及び(2) -Bとして無色不定形物質10.9gを得た。
- (3) (2) Aの化合物 7 2 7 m g を 用い、実施例 2 9 9 の (1) に準じて 無色不定形物質 6 0 6 m g を 得た。
- (4) (3) の化合物 6 0 6 m g を用い、実施例 3 0 0 の (1) に準じて目的物 7 1 2 m g を得た。このものについてHPLCを用いてジアステレオマーを分割し、R t = 2 2.,5 8 分 (CHIRALPAK AD (ダイセル化学工業(株)、0.46 φ x 2 5 c m)、エタノール、0.5 m l / m i n)の分画(A) 3 6 0 m g 及び R t = 3 8.84 分の分画(B) 3 2 9 m g を得た。
- (5) (4) -A及び(4) -Bについて実施例133の(2) に準じて反応を行い、(4) -Aから実施例164の化合物として淡黄色不定形物質291mgを、(4) -Bから実施例165の化合物として淡黄色不定形物質235mgを得た。

 $mass:468 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例165

実施例164の化合物のジアステレオマーとして、実施例165の化合物を得た。

H-NMR (CDC13)

1. 24-1. 31 (1 H, m), 1. 82-1. 99 (1 H, m), 2. 30 -2. 45 (3 H, m), 2. 58-2. 74 (3 H, m), 2. 82 (1 H, d t, J=5. 4, 9Hz), 2. 90 (1 H, t, J=8. 7Hz), 3. 29-3. 34 (1 H, m), 3. 41-3. 50 (1 H, m), 3. 62-3. 81 (3 H, m), 6. 79 (1 H, d d, J=6, 11Hz), 6. 80 (1 H, s), 6. 95 (1 H, d, J=5. 1Hz), 7. 23-7. 36 (5 H, m), 7. 45 (1 H, t, J=7. 2Hz), 7. 53 (1 H, d, J=7. 5Hz), 8. 99 (1 H, d, J=5. 4Hz), 8. 25 (1 H, s), 8. 33 (1 H, d, J=9Hz), 12. 90 (1 H, s). mass: 468 (M+1) +.

## 実施例166-169

実施例166ないし169は、実施例183に準じて製造した。

## 実施例166

 $mass:392 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例167</u>

 $mass:392 (M+1)^{+}$ .

## 実施例168

 $mass:392 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例169

 $mass: 392 (M+1)^{+}$ .

## 実施例170

実施例162の化合物を用い、実施例171に準じて製造した。 mass:478 (M+1) +.

## <u>実施例171</u>

実施例164の化合物を291 mg、(Boc) $_2$ O2.86 ml、20%水酸化パラジウムー炭素触媒150 mg、酢酸エチル30 ml及びメタノール5 mlの混合物を水素気流下で60  $\mathbb C$ 、15.5 時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル( $1:1\sim1:5$ ))で精製し、表題化合物として無色不定形物質183 mg を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC  $^{1}$ <sub>3</sub>)

mass:  $478 (M+1)^{+}$ .

1. 22-1. 44 (1 H, m), 1. 49 (9 H, s), 1. 96-2. 04 (1 H, m), 2. 27-2. 47 (3 H, m), 2. 58-2. 64 (1 H, m), 3. 30-3. 34 (2 H, m), 3. 41-3. 49 (2 H, m), 3. 57-3. 89 (3 H, m), 4. 79 (1 H, d d, J=5. 7, 11 Hz), 6. 81 (1 H, s), 6. 88 (1 H, d, J=5. 4 Hz), 7. 46-7. 57 (2 H, m), 8. 15 (1 H, d, J=5. 1 Hz), 8. 34 (1 H, d, J=6. 9 Hz), 8. 76 (0, 5 H, br), 8. 88 (0. 5 H, br), 12. 0 (1 H, br).

#### 実施例172

実施例165の化合物を用い、実施例171に準じて製造した。 mass:478 (M+1) +.

## 実施例173

実施例163の化合物を用い、実施例171に準じて製造した。 mass:478 (M+1) +.

#### 実施例174

実施例170の化合物を25mg及び4N塩酸-ジオキサン6mlの混合物を

室温で15分攪拌した。反応液を濃縮後、乾燥し、表題化合物として白色固体17mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 07-1. 14 (1 H, m), 1. 89-1. 97 (1 H, m), 2. 25 -2. 41 (3 H, m), 2. 42-2. 58 (1 H, m), 3. 04-3. 7 9 (7 H, m), 4. 80-4. 86 (1 H, m), 7. 09-7. 11 (1 H, m), 7. 31-7. 34 (2 H, m), 7. 47 (1 H, t, J=7. 8 Hz), 8. 26-8. 29 (2 H, m), 9. 16 (2 H, br), 10. 1 (1 H, s), 10. 9 (1 H, br).

 $mass: 378 (M+1)^{+}$ .

## 実施例175

実施例173の化合物を用い、実施例174に準じて製造した。 mass:378 (M+1) +.

## 実施例176

実施例171の化合物を用い、実施例174に準じて製造した。 mass:378 (M+1) <sup>+</sup>.

#### 実施例177

実施例172の化合物を用い、実施例174に準じて製造した。 mass:378 (M+1) <sup>+</sup>.

## <u>実施例178</u>

実施例174の化合物のラセミ体の塩酸塩を5 m g及びt e r t - ブチル N - (2-オキソエチル) カーバメート<math>8 m gを用い、実施例84の(2)に準じて表題化合物5 m gを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC  $_{3}$ )

1. 22-1. 42 (1H, m), 1. 45 (9H, s), 1. 82-1. 89

 $(1\,H,\,m)$ , 2.  $2\,9-2$ .  $4\,9$   $(3\,H,\,m)$ , 2.  $5\,1-2$ .  $8\,0$   $(4\,H,\,m)$ , 2.  $8\,1-2$ .  $9\,8$   $(2\,H,\,m)$ , 3.  $2\,2-3$ .  $3\,4$   $(3\,H,\,m)$ , 3.  $4\,1-3$ .  $4\,9$   $(1\,H,\,m)$ , 3.  $7\,1-3$ .  $8\,1$   $(1\,H,\,m)$ , 4.  $7\,9$   $(1\,H,\,d)$ , J=5. 4,  $1\,1\,H\,z$ , 5.  $0\,4$   $(1\,H,\,b\,r)$ , 6.  $8\,2$   $(1\,H,\,s)$ , 6.  $9\,3$   $(1\,H,\,d)$ , J=5.  $7\,H\,z$ , 7.  $4\,6$   $(1\,H,\,t)$ , J=7.  $8\,H\,z$ , 7.  $5\,4$   $(1\,H,\,d)$ , J=7.  $2\,H\,z$ , 8.  $1\,0$   $(1\,H,\,d)$ , J=5.  $4\,H\,z$ , 8.  $3\,0$   $(1\,H,\,d)$ , J=7.  $8\,H\,z$ , 8.  $4\,8$   $(1\,H,\,b\,r)$ ,  $1\,2$ . 0  $(1\,H,\,b\,r)$ .

 $mass: 521 (M+1)^{+}$ .

## 実施例179-182

実施例179ないし実施例182の化合物は、実施例183に準じて製造した。 実施例179

 $mass: 460 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例180

mass:  $460 (M+1)^{+}$ .

## 実施例181

mass:  $460 (M+1)^{+}$ .

## 実施例182

mass:  $460 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例183

実施例177の化合物7mg及びブチルアルデヒド7μ1を用い、実施例17 8に準じて表題化合物である淡黄色油状物7mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC<sub>1</sub>,)

0. 93 (3H, t, J = 7. 2Hz), 1. 25-1. 43 (3H, m), 1.

52 (2H, quintet, J=7. 8Hz), 1. 71-1. 91 (1H, m), 2. 32-2. 66 (8H, m), 2. 75 (1H, t, J=7. 2Hz), 2. 96 (1H, t, J=8. 7Hz), 3. 30-3. 35 (1H, m), 3. 42-3. 48 (1H, m), 3. 72-3. 82 (1H, m), 4. 79 (1H, dd, J=5. 4, 11Hz), 6. 80 (1H, br), 6. 96 (1H, d, J=5. 7Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 5Hz), 7. 54 (1H, d, J=7. 5Hz), 8. 34 (1H, d, J=8. 1Hz), 8. 38 (1H, br), 12. 0 (1H, br).

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例184-190

実施例184ないし実施例190の化合物は、実施例183に準じて製造した。 実施例184

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

## 実施例185

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例186</u>

mass:  $434 (M+1)^{+}$ .

## 実施例187

 $mass: 561 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例188

 $mass:561 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例189

 $mass: 561 (M+1)^{+}$ .

## 実施例190

 $mass: 561 (M+1)^{+}$ .

## 実施例191

実施例187の化合物を用い、実施例193に準じて製造した。 mass:461 (M+1) +.

## 実施例192

実施例188の化合物を用い、実施例193に準じて製造した。 mass:461 (M+1) +.

## 実施例193

実施例189の化合物を6mg用い、実施例133の(2)に準じて表題化合物の塩酸塩である黄色固体4mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 04-1. 11 (1 H, m), 1. 65-2. 03 (3 H, m), 2. 19 -2. 59 (9 H, m), 3. 13-3. 34 (3 H, m), 3. 36-4. 0 3 (6 H, m), 4. 84 (1 H, d d, J=5. 4, 10 Hz), 7. 33 (1 H, d, J=7. 2 Hz), 7. 47 (1 H, t, J=7. 8 Hz), 7. 16 -7. 55 (2 H, m), 8. 26 (1 H, d, J=7. 8 Hz), 8. 31 (1 H, d, J=5. 4 Hz), 9. 52 (1 H, b r), 10. 3 (1 H, b r d, J=10 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz), 10. 3 (1 H, b r d, 3 Hz)

#### 実施例194

実施例190の化合物を用い、実施例193に準じて製造した。 mass:461 (M+1) +.

## 実施例195-210

実施例195ないし実施例210の化合物は、実施例183に準じて製造した。

## 実施例195

 $mass: 488 (M+1)^{+}$ .

## 実施例196

 $mass:488(M+1)^{+}$ .

## <u>実施例197</u>

 $mass:488(M+1)^{+}$ .

## 実施例198

 $mass:488(M+1)^{+}$ .

## <u>実施例199</u>

mass:  $504 (M+1)^{+}$ .

## 実施例200

 $mass:504 (M+1)^{+}$ .

## 実施例201

 $mass:504 (M+1)^{+}$ .

## 実施例202

 $mass:504 (M+1)^{+}$ .

## 実施例203

 $mass: 494 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 494 (M+1)^{+}$ .

## 実施例205

 $mass: 494 (M+1)^{+}$ .

## 実施例206

 $mass: 494 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例207</u>

 $mass:551 (M+1)^{+}$ .

## 実施例208

 $mass:551 (M+1)^{+}$ .

## 実施例209

 $mass:551 (M+1)^{+}$ .

## 実施例210

 $mass:551 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例211-240</u>

実施例211ないし実施例240の化合物は、実施例178に準じて製造した。

## 実施例211

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例212</u>.

 $mass: 448 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 482 (M+1)^{+}$ .

## 実施例214

 $mass: 462 (M+1)^{+}$ .

## 実施例215

 $mass: 420 (M+1)^{+}$ .

## 実施例216

 $mass:518 (M+1)^{+}$ .

## 実施例217

 $mass:518 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例218</u>

 $mass: 448 (M+1)^{+}$ .

## 実施例219

 $mass: 446 (M+1)^{+}$ .

## 実施例220

 $mass: 474 (M+1)^{+}$ .

## 実施例221

 $mass: 420 (M+1)^{+}$ .

## 実施例222

 $mass: 462 (M+1)^{+}$ .

## 実施例223

 $mass: 507 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例224</u>

 $mass:512 (M+1)^{+}$ .

## 実施例225

 $mass: 512 (M+1)^{+}$ .

## 実施例226

 $mass: 484 (M+1)^{+}$ .

## 実施例227

 $mass: 458 (M+1)^{+}$ .

## 実施例228

 $mass:504 (M+1)^{+}$ .

## 実施例229

 $mass: 450 (M+1)^{+}$ .

## 実施例230

mass:  $432 (M+1)^{+}$ .

## 実施例231

 $mass:519 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 457 (M+1)^{+}$ .

## 実施例233

 $mass: 471 (M+1)^{+}$ .

## 実施例234

 $mass: 469 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例235</u>

 $mass: 469 (M+1)^{+}$ .

## 実施例236

 $mass: 469 (M+1)^{+}$ .

## 実施例237

 $mass: 452 (M+1)^{+}$ .

## 実施例238

 $mass: 472 (M+1)^{+}$ .

## 実施例239

 $mass: 458 (M+1)^{+}$ .

## 実施例240

 $mass:522 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例241</u>

実施例178の化合物を4mgを用い、実施例133の(2)に準じて反応を

行い、表題化合物の塩酸塩として4mgを得た。

 $^{1}H-NMR (CD_{3}OD)$ 

1. 14-1. 28 (1 H, m), 1. 51-1. 76 (1 H, m), 2. 30 -2. 48 (3 H, m), 2. 62-2. 75 (2 H, m), 3. 42-3. 76 (1 0 H, m), 4. 95 (1 H, dd, J=5. 7, 11 Hz), 7. 55 (1 H, br), 7. 57-7. 59 (3 H, m), 8. 04-8. 07 (1 H, m), 8. 30 (1 H, d, J=6. 6 Hz). mass: 421 (M+1) +.

## <u>実施例242-247</u>

実施例242ないし実施例247の化合物は、実施例178に準じて製造した。 実施例242

 $mass:500 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例243</u>

 $mass:514 (M+1)^{+}$ .

## 実施例244

 $mass:514 (M+1)^{+}$ .

## **実施例245**

 $mass: 486 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例246

 $mass: 472 (M+1)^{+}$ .

## 実施例247

 $mass: 484 (M+1)^{+}$ .

実施例249に準じて製造した。

 $mass: 496 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例249

実施例174の化合物のラセミ体の塩酸塩5mgをアセトンー水(2:1)(0.3 ml)に溶解し、酢酸ナトリウム4mgを加えて0℃に冷却し、塩化2,6ージクロロベンゾイル2 $\mu$ lを加えて4時間攪拌した。反応液に水を加えてクロロホルムで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merch Art5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し、表題化合物として白色固体5mgを得た。

## <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)

1. 21-1. 36 (1 H, m), 2. 06-2. 18 (1 H, m), 2. 33
-2. 64 (4 H, m), 3. 24-4. 03 (6 H, m), 4. 21-4. 2
7 (1 H, m), 4. 74-4. 83 (1 H, m), 6. 74 (0. 5 H, s),
6. 82 (0. 5 H, s), 6. 88 (0. 5 H, d, J=5. 7 Hz), 6.
94 (0. 5 H, d, J=5. 7 Hz), 7. 23-7. 38 (3 H, m), 7.
45-7. 77 (2 H, m), 8. 16 (1 H, d d, J=5. 4, 12 Hz),
8. 31 (1 H, t, J=8. 4 Hz), 8. 53 (1 H, s), 11. 8 (0.
5 H, s), 11. 9 (0. 5 H, s).

mass:  $550 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例250-253

実施例250ないし実施例253の化合物は、実施例249に準じて製造した。 実施例250

 $mass: 488 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例251

 $mass: 483 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例252

 $mass: 483 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例253

 $mass: 483 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例254</u>

- (1) 実施例264の(1)の化合物3.8g及びエノールトリフラート(1ーベンジルー4ーピペリドン、リチウムジイソプロピルアミド、Nーフェニルトリフルオロメタンスルホンイミド及びテトラヒドロフランから通常の方法に従って調整した)2.8gを用いて実施例264の(3)の方法に準じて褐色油状物1.9gを得た。
- (2) (1)の化合物1.9gを用いて実施例80(2)、(3)の方法に準じて、白色固体230mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 28 (1 H, m), 2. 20-2. 80 (7 H, m), 3. 22 (1 H, d, J=2.6 Hz), 3. 45 (1 H, m), 3. 67 (2 H, s), 3. 78 (1 H, m), 4. 79 (1 H, dd, J=5.6, 11 Hz), 6. 36 (1 H, br), 6. 88 (1 H, s), 7. 00 (1 H, d, J=5.6 Hz), 7. 20-7.50 (6 H, m), 7. 50 (1 H, d, J=7.9 Hz), 8. 10 (1 H, d, J=5.6 Hz), 8. 35 (1 H, d, J=7.9 Hz), 8. 36 (1 H, s), 12. 0 (1 H, br).

 $mass: 480 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例255</u>

実施例254の化合物160mgを用いて参考例3に準じて反応を行い、白色

固体52mg得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

- 1. 32(1H, m), 1. 70-2.00(4H, m), 2. 03(2H, m),
- 2. 25-2. 80 (4H, m) 3. 08 (2H, m), 3. 49 (1H, m),
- 3. 60 (2H, s), 3. 81 (1H, m), 4. 82 (1H, dd, J=5)
- 6, 11Hz), 6.72 (1H, s), 6.92 (1H, d, J=5.2Hz).
- 7. 20-7. 50 (5H, m), 7. 49 (1H, t, J=7. 9Hz), 7.
- 55 (1 H, d, J=7.9 Hz), 8.07 (1 H, s,), 8.15 (1 H,
- d, J = 5.2 Hz), 8. 40 (1H, d, J = 7.9 Hz), 12. 0 (1H, br).

mass:  $482 (M+1)^{+}$ .

### 実施例256

1-ベンジル-3-ピペリドンを用いて実施例254に準じて反応を行い、白色固体52mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

mass:  $480 (M+1)^{+}$ .

## 実施例 2 5 7

実施例256の化合物を30mg用いて参考例3に準じて反応を行い、白色固体12mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1: 20-1. 40 (1H, m), 1: 60-2. 20 (5H, m), 2: 20 -2. 70 (3H, m), 2: 80-3. 00 (3H, m), 3: 45 (1H, m), 3: 55 (2H, s), 3: 75 (1H, m), 4: 78 (1H, dd, J=5: 6, 11Hz), 6: 71 (1H, s), 6: 87 (1H, d, J=5: 2Hz), 7: 10-7. 40 (5H, m), 7: 47 (1H, t, J=7: 5Hz), 7: 54 (1H, d, J=7: 9Hz), 8: 08 (1H, d, J=5: 2Hz), 8: 12 (1H, s), 8: 34 (1H, d, J=5: 2Hz), 12: 0 (1H, br).

 $mass: 482 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例258</u>

実施例256の化合物を180mg用いて実施例260に準じて、黄色固体17mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

#### 実施例259

実施例258の化合物を20mg用いて実施例261に準じて白色固体5mg を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

- 1. 25 (1 H, m), 2. 20 (3 H, s), 2. 30-2.80 (5 H, m),
- 3. 40-3. 90 (4H, m), 4. 42 (2H, m), 4. 81 (1H, d)

d, J=5. 6, 11Hz), 6. 50 (1H, m), 5. 82 (1H, s),
7. 00 (1H, d, J=5. 2Hz), 7. 48 (1H, t, J=7. 9Hz),
7. 55 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 20 (2H, m), 8. 35 (1H, d, J=7. 9Hz), 11. 9 (1H, br).
mass: 432 (M+1) +.

### 実施例260

- (1) 実施例254の化合物を280mg、クロロギ酸1ークロロエチルエステル100mg、トリエチルアミン71mg及びクロロホルム5mlの混合物を室温で30分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、295mgの固体を得た。
- (2) (1)の化合物295mgをメタノール(5ml)に溶解し、3時間還流した。反応液を室温に戻して飽和重曹水を加えクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール(100:0~95:5))で精製し、淡黄色固体160mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 28 (1 H, m), 2. 40 (3 H, m), 2. 62 (1 H, m), 3. 1 2 (2 H, m), 3. 45 (1 H, m), 3. 59 (2 H, s), 3. 77 (1 H, m), 4. 80 (1 H, dd, J=5. 6, 11 Hz), 6. 42 (1 H, m), 6. 81 (1 H, s), 7. 02 (1 H, d, J=5. 3 Hz), 7. 2 (1 H, s), 7. 46 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 7. 55 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 8. 13 (1 H, d, J=5. 3 Hz), 8. 33 (1 H, s, loop), 8. 35 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 12. 0 (1 H, br). 12. 0 (1 H, br)

## 実施例 2 <u>6 1</u>

実施例 260 の化合物を30 mg、塩化アセチル  $6.6\mu$  l、トリエチルアミン  $13\mu$  l 及びクロロホルム 3 m l の混合物を室温で 1 時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加えクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過して、濾液を濃縮した。残渣を TLC (Merck Art 5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製し、白色結晶 5 mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

- 1. 25(1 H, m), 2. 22(3 H, s), 2. 20-2. 80 (5 H, m),
- 3. 40-3. 95 (4H, m), 4. 35 (2H, m), 4. 82 (1H, d)
- d, J = 5.6, 11Hz), 6.40 (1H, m), 6.80 (1H, s),
- 7. 03 (1H, d, J=5. 6Hz), 7. 49 (1H, t, J=7. 9Hz),
- 7. 57 (1H, t, J=7.9Hz), 8. 20 (2H, m), 8. 33 (1
- H, d, J = 7. 9 H z), 11. 9 (1H, br).

 $mass: 432 (M+1)^{+}$ .

### 実施例262

実施例260の化合物を20mg用いて実施例84の(2)に準じて白色固体3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 05-2. 20 (14H, m), 2. 20-2. 90 (6H, m), 3. 2

2-3.50(3H, m), 3.70-3.82(1H, m), 4.78(1H, m)

dd, J=5. 8, 11Hz), 6. 37 (1H, m), 6. 77 (1H, s),

7. 01 (1H, d, J=5.4Hz), 7. 54 (1H, d, J=7.8Hz),

8. 12 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 32 (1H, d, J=7. 8Hz),

12. 0 (1H, s)

 $mass: 472 (M+1)^{+}$ .

実施例263の化合物は、実施例262に準じて製造した。 mass:506 (M+1) +.

## 実施例264

- (1) 4-クロロピリジン-2-カルボン酸メチルエステルの塩酸塩3gをジオキサン140mlに加え、ヘキサブチルジチン8.4g及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジウムを加えて、窒素気流下、12時間還流した。反応液を室温に戻し、10%フッ化カリウム水溶液を加えて30分費拌後、エーテルで希釈して濾過した。濾液を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン-酢酸エチル(1:0~2:1))で精製し、無色油状物0.9gを得た。
- (2) (1) の化合物 6.3 g を用いて実施例 80(2)、(3) の方法に準じて、油状物 2.8 g を得た。
- (3) (2)の化合物60mg、3ープロモピリジン47mg、2ージシクロヘキシリホスフィノ)ビフェニル21mg、塩化リチウム9mg、トリスジベンジリデンジパラジウム21mg及びテトラヒドロフラン2mlの混合物を1晩還流した。反応液に10%フッ化カリウム水溶液、クロロホルムを加え有機層を分離した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製し、白色結晶5mgを得た。

# $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

1. 10-1. 20 (1 H, m), 2. 33-2. 40 (1 H, m), 2. 40 -2. 78 (2 H, m), 3. 28-3. 33 (1 H, m), 3. 53 (1 H, m), 4. 84 (1 H, m), 7. 31 (1 H, d, J=7. 7Hz), 7. 43-7. 49 (1 H, m), 7. 56 (1 H, dd, J=4. 5, 7. 7Hz), 7. 61 (1 H, s), 8. 10 (1 H, dd, J=2. 3, 7. 7Hz), 8.

30 (1 H, d, J=7.7 Hz), 8.41 (1 H, d, J=5.5 Hz), 8.68 (1 H, d, J=5.5 Hz), 8.91 (1 H, d, J=2.3 Hz), 10.0 (1 H, s), 11.0 (1 H, br).  $mass: 386 (M+1)^+$ .

# <u>実施例265-277</u>

実施例265ないし実施例277の化合物は、実施例264に準じて製造した。 実施例265

 $mass:385 (M+1)^{+}$ .

## 実施例266

 $mass: 423 (M+1)^{+}$ .

# 実施例267

 $mass:386 (M+1)^{+}$ .

## 実施例268

 $mass: 386 (M+1)^{+}$ .

## 実施例269

 $mass:392 (M+1)^{+}$ .

## 実施例270

 $mass:391 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例271</u>

 $mass: 465 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例272</u>

mass:  $435 (M+1)^{+}$ .

## 実施例273

 $mass: 435 (M+1)^{+}$ .

# 実施例274

 $mass: 391 (M+1)^{+}$ .

## 実施例275

 $mass:389 (M+1)^{+}$ .

## 実施例276

 $mass: 407 (M+1)^{+}$ .

## 実施例277

mass:  $445 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例278

実施例82の化合物を用いて実施例261に準じて反応を行い、白色固体9mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 89 (3H, t, J=7. 3Hz), 1. 15 (1H, m), 1. 57 (2 H, q, J=7. 3Hz), 2. 15 (2H, q, J=7. 3Hz), 2. 20 -2. 60 (3H, m), 3. 30 (1H, m), 3. 55 (1H, m), 4. 24 (1H, d, J=6. 0Hz), 4. 82 (1H, dd, J=5. 6, 11 Hz), 6. 92 (1H, d, J=5. 6Hz), 7. 13 (1H, s), 7. 46 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 48 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 6Hz), 8. 30 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 42 (1H, t, J=6. 0Hz), 9. 97 (1H, s), 11. 3 (1

H, br).

 $mass: 408 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例279</u>

実施例80の化合物30mg及び塩化ブタノイルをジメチルホルムアミドに溶解し、90℃で30分攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC (Merck Art 5744、クロロホルムーテトラヒドロフラン (7:3))で精製し、白色結晶8mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{5})$ 

0. 97 (3H, t, J=7. 3Hz), 1. 25 (1H, m), 1. 70 (2 H, q, J=7. 3Hz), 2. 30-2. 60 (1H, m), 2. 40 (2H, q, J=7. 4Hz), 2. 30-2. 55 (2H, m), 2. 60 (1H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 79 (1H, m), 4. 80 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 5. 13 (2H, s), 6. 84 (1H, s), 6. 96 (1H, d, J=5. 5Hz), 7. 49 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 55 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 19 (1H, d, J=5. 5Hz), 8. 31 (1H, d, J=7. 9Hz), 11. 9 (1H, br). mass: 409 (M+1) +.

#### 実施例280

実施例280の化合物は、実施例279に準じて製造した。 mass:449 (M+1) +.

## 実施例281

実施例281の化合物は、実施例278に準じて製造した。 mass:448 (M+1) <sup>+</sup>.

- 1) 2-アミノピリジン-4-カルボン酸1g、塩化チオニル2.8ml及びメタノール36mlの混合物を1晩還流した。反応液を濃縮し、残渣に飽和重曹水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、目的物1.05gを得た。
  - (2) 参考例3の化合物1.8g、トリクロロ酢酸無水物0.35ml、トリエチルアミン0.2ml、塩化メチレン5ml及びテトラヒドロフラン10mlの混合物を室温で2時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーテトラヒドロフラン(9:1~8:2))で精製し、褐色無定形物質2.92gを得た。

得られた化合物1.77g、(1)の化合物1.05g、DBU1m1及びジメチルスルホキシド8mlの混合物を100℃で3時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルCー200、クロロホルムーメタノール(97:3))で精製し、目的物1.21gを得た。

- (3) (2)の化合物300mg、1N水酸化ナトリウム水溶液10ml及びメタノール3mlの混合物を90℃で1時間攪拌した。反応液を1N塩酸でpH4にした後、クロロホルムで抽出し、有機層を飽和食塩水で洗浄して、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をクロロホルムー酢酸エチルで洗浄し、白色固体80mgを得た。
- (4) (3) の化合物 18 mgを用いて実施例 409の(1) に準じて、表題 化合物である白色固体 5 mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 92 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 13 (1H, m), 1. 32 (1H, m), 1. 53 (2H, m), 2. 20-2. 70 (3H, m), 3. 20 -3. 70 (4H, m), 4. 85 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 7. 32 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 38 (1H, d, J=5. 2Hz), 7. 49 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 75 (1H, s), 8. 30 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 43 (1H, d, J=5. 2Hz), 8. 70 (1H, t, J=6. 7Hz), 10. 1 (1H, s), 10. 8 (1H, br). mass: 408 (M+1) +.

### 実施例283-286

実施例283ないし実施例286の化合物は、実施例282に準じて製造した。 実施例283

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例284

 $mass: 443(M+1)^{+}$ .

## 実施例285

 $mass: 443 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例286

mass:  $443 (M+1)^{+}$ .

- (1) イソキノリンー3-カルボン酸90mgを用いて参考例1に準じて黄色 固体14mgを得た。
- (2) (1) の化合物 1 4 m g を用いて実施例 7 9 に準じて表題化合物である

白色固体13mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 10-1. 20 (1 H, m), 2. 25-2. 50 (2 H, m), 2. 58 -2. 70 (1 H, m), 3. 20-3. 40 (1 H, m), 3. 48-3. 6 2 (1 H, m), 4. 83 (1 H, dd, J = 5. 6, 10 Hz), 7. 33 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 7. 49 (2 H, m), 7. 70 (1 H, t, J = 7. 9 Hz), 7. 87 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 8. 02 (1 H, s), 8. 07 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 8. 31 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 9. 18 (1 H, s), 9. 70 (1 H, br), 9. 90 (1 H, s). 9. 90 (1 H, s).

### 実施例288

- (1) イソキノリンー3ーカルボン酸300mg、酸化白金30mg、4N塩酸ージオキサン5ml及びメタノール5mlを混合し、容器内を水素置換して室温で6時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮して粗生成物32mgを得た。
- (2) (1) の化合物 1 3 0 m g を用いて実施例 2 8 7 に準じて表題化合物である白色固体 2 3 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 00-1. 20 (1 H, m), 1. 60-1. 80 (4 H, m), 2. 20 -2. 70 (7 H, m), 3. 20-3. 35 (1 H, m), 3. 45-3. 6 0 (1 H, m), 4. 77 (1 H, dd, J=5. 5, 10 Hz), 6. 95 (1 H, s), 7. 28 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 7. 43 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 8. 00 (1 H, s), 8. 29 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 9. 71 (1 H, s), 11. 2 (1 H, b r).

 $mass: 363 (M+1)^{+}$ .

- (1)  $4- \mathbb{C}$ リジンカルボキシアルデヒドのジメチルアセタール15gのテトラヒドロフラン(300m1)溶液を $-78\mathbb{C}$ に冷却し、 $n- \mathbb{C}$ チルリチウムのヘキサン溶液(1.6M)73m1を加えて $-78\mathbb{C}$ から $0\mathbb{C}$ に昇温した。 $3- \mathbb{C}$ で3時間攪拌した。反応液を室温に戻し、飽和重曹水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、滤液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー( $\mathbb{C}$  つ  $\mathbb{C}$  で特製し、油状物  $\mathbb{C}$  7 のを得た。
- (2) (1) の化合物 7gを用いて参考例 7に準じて油状物 3.9gを得た。
- (3) (2)の化合物3gを用いて参考例8に準じて褐色油状物7gを得た。
- (4) (3) の化合物 7 g、トリフェニルホスフィン5.8 gを水ーテトラヒドロフラン (1:10) に加え、50℃で2時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール (100:0~98:2)) で精製し、褐色油状物 2.1 gを得た。
- (5) (4)の化合物2.1gのクロロホルム(10ml)溶液にギ酸5mlを加え80℃で2時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をメタノール(10ml)に溶解したところへ水素化ホウ素ナトリウム7.4gを加え室温で1時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、0.57gを得た。
- (6) (5) の化合物 0.57g、塩化pーニトロベンゼンスルホニル 1.7g、ジメチルアミノピリジン 0.71g及びクロロホルム 5 m l の混合物を室

温で2時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、目的物0.73gを得た。

- (7) (6) の化合物 0. 73g、二酸化マンガン 50 mg、30% 過酸化水素水 5 ml及びクロロホルム 20 mlの混合物を室温で6時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、結晶 0. 78gを得た。
- (8) (7) の化合物 0. 78g、トリエチルアミン 0. 71ml、トリメチルシリルシアニド 0. 66ml 及びアセトニトリルークロロホルムの混合物を 8 0℃で 3時間攪拌した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、結晶 0. 71gを得た。
  - (9) (8) の化合物を用いて参考例4、5に準じて目的物75mgを得た。
- (10) (9)の化合物 75 mgを用いて参考例 11に準じて表題化合物である淡黄色固体を18 mg、及び実施例 292の化合物である黄色固体 1.4 mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 25 (1 H, m), 1. 60-2. 00 (3 H, m), 2. 20-2. 60 (4 H, m), 2. 64 (1 H, m), 3. 15 (2 H, m), 3. 45 (1 H, m), 3. 78 (1 H, m), 4. 18 (1 H, t, J=7. 2Hz), 4. 8 0 (1 H, d d, J=5. 6, 11Hz), 6. 98 (1 H, s), 6. 99 (1 H, d, J=5. 6Hz), 7. 46 (1 H, t, J=7. 9Hz), 4. 55

(1 H, d, J=7.9 Hz), 8. 11 (1 H, d, J=5.6 Hz), 8. 39 (1 H, d, J=7.9 Hz), 8. 40 (1 H, s), 12. 0 (1 H, br).

 $mass: 378 (M+1)^{+}$ .

### 実施例290

実施例289の化合物7mgをメタノール2mlに溶解し、ホルマリン50 $\mu$ lを加えて室温で4時間攪拌した。反応液にメタノール3mlを加え、水素化ホウ素ナトリウム100mgを加えて室温で1時間攪拌した。反応液に1N塩酸を加えて過剰の試薬を分解した後、飽和重曹水を加えクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過,濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製し、表題化合物である黄色固体3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 25 (1 H, m), 1. 55-2. 10 (4 H, m), 2. 22 (3 H, s), 2. 20-2. 40 (3 H, m), 2. 65 (1 H, m), 3. 14 (1 H, m), 3. 25 (1 H, m), 3. 50 (1 H, m), 3. 79 (1 H, m), 4. 8 2 (1 H, d d, J=5. 6, 11 Hz), 6. 89 (1 H, s), 7. 03 (1 H, d, J=5. 6 Hz), 7. 49 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 7. 56 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 8. 05 (1 H, s), 8. 15 (1 H, d, J=5. 6 Hz), 8. 35 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 12. 0 (1 H, b r).

 $mass: 392 (M+1)^{+}$ .

### 実施例291

実施例289の化合物を7mg、無水酢酸6mg、ジメチルアミノピリジン5mg及びクロロホルム2mlの混合物を室温で1晩攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾

過、濾液を濃縮した。残渣をTLC (Merck Art5744、クロロホルムーメタノール (7:3)) で精製し、表題化合物の固体3mgを得た。
<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 25 (1 H, m), 1. 80-2. 10 (3 H, m), 2. 11 (3 H, s), 2. 20-2. 70 (4 H, m), 3. 30-3. 80 (4 H, m), 4. 60 -5. 20 (2 H, m), 6. 60-6. 90 (1 H, m), 7. 40-7. 6 0 (2 H, m), 8. 00-8. 40 (2 H, m), 9. 10 (1 H, br), 11. 9 (1 H, br).

## 実施例292

実施例292の化合物は、実施例289の化合物を製造する最終工程において \*\*得られた。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 20-1. 60 (3H, m), 2. 10 (2H, m), 2. 40 (2H, m), 2. 60 (1H, m), 2. 90 (2H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 7 8 (1H, m), 4. 80 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 7. 10-7. 6Q (4H, m), 8. 00-8. 40 (3H, m), 11. 8 (1H, br).

 $mass: 376 (M+1)^{+}$ .

- (1) 実施例80の(3)の化合物9gを用いて参考例6に準じて褐色油状物8.5gを得た。
- (2) (1)の化合物8.5gを用いて実施例80の(4)に準じて褐色不定形物質4.7gを得た。
- (3) (2) の化合物 2 5 0 m g を用いて実施例 8 4 の (1) に準じて目的物 2 1 0 m g を得た。

- (4) ジーoートルイルホスホノ酢酸エチルエステル38mgのテトラヒドロフラン(2ml)溶液を一78度に冷却し、(3)の化合物43mgのテトラヒドロフラン(1ml)溶液を加えー78℃で2時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて室温に戻した。クロロホルムで抽出し、有機層を飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~97:3))次いでTLC(Merch Art5744、クロロホルムーテトラヒドロフラン(9:1))で精製し、無色油状物40mgを得た。
- (5) (4)の化合物40mg、6N塩酸及びテトラヒドロフラン5mlの混合物を室温で15分攪拌した。反応液をクロロホルムで抽出し、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮して表題化合物である無色固体を19mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 15 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 09-1. 15 (1H, m), 2. 30-3. 38 (2H, m), 2. 48-2. 56 (1H, m), 3. 20-3. 31 (1H, m), 3. 51-3. 55 (1H, m), 4. 11 (2H, q, J=7. 1Hz), 4. 79-4. 85 (1H, m), 6. 23 (1H, d, J=13Hz), 7. 04 (2H, m), 7. 30-7. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 7Hz), 8. 28-8. 30 (2H, m), 9. 99 (1H, s), 11. 0 (1H, br).

 $mass: 407 (M+1)^{+}$ .

## 実施例 2 9 4

(1) ジエチルホスホノ酢酸エチルエステル22mgのテトラヒドロフラン(2 ml)溶液を氷冷し、水素化ナトリウム4mgを加えて30分攪拌した。実施例293の(3)の化合物43mgのテトラヒドロフラン(1 ml)溶液を加えて

2時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて室温に戻し、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~97:3))で精製して白色固体42mgを得た。

(2) (1)の化合物 4 2 m g を用いて実施例 2 9 3 の (5) に準じて表題化合物である白色固体 2 1 m g を得た。

'H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 20 (1 H, m), 1.  $28 (3 \text{H, t, J}=7.\ 1 \text{Hz})$ , 2. 20-2. 40 (2 H, m), 2. 40-2. 60 (1 H, m), 3. 20-3. 40 (1 H, m), 3. 45-3. 60 (1 H, m), 4. 23 (1 H, q, J) = 7. 1 Hz), 4. 84 (1 H, m), 6. 78 (1 H, d, J=16 Hz), 7.  $33 (1 \text{H, d, J}=7.\ 9 \text{Hz})$ , 7. 40-7. 50 (3 H, m), 7. 57 (1 H, d, J=16 Hz), 8.  $30 (1 \text{H, d, J}=7.\ 9 \text{Hz})$ , 8.  $36 (1 \text{H, d, J}=5.\ 6 \text{Hz})$ , 10. 0 (1 H, s), 10. 8 (1 H, br).

 $mass: 407 (M+1)^{+}$ .

## 実施<u>例295</u>

実施例294の(1)の化合物50mgのクロロホルム(5ml)溶液に塩化 亜鉛27mg及び水素化ホウ素ナトリウム7mgを加え、3時間還流した。実施 例290と同様の後処理を行い、表題化合物である白色固体32mgを得た。 <sup>1</sup>H-NMR(DMSO-d<sub>e</sub>)

1. 00-1. 20 (1 H, m), 2. 20-2. 60 (3 H, m), 3. 20
-3. 60 (2 H, m), 4. 17 (2 H, m), 4. 84 (1 H, d d, J =
5. 6, 11 Hz), 5. 04 (1 H, t, J = 6. 3 Hz), 6. 53 (1 H, d, J = 16 Hz), 6. 66 (1 H, d, J = 16 Hz), 7. 15 (1 H, d, J = 5. 3 Hz), 7. 22 (1 H, s), 7. 31 (1 H, d, J = 7.

9 Hz), 7. 47 (1 H, t, J = 7. 9 Hz), 8. 24 (1 H, d, J = 5. 3 Hz), 8. 32 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 9. 94 (1 H, s), 11. 3 (1 H, b r).

 $mass:365 (M+1)^{+}$ .

## 実施例296

実施例294の(1)の化合物30mgのメタノール(10ml)溶液に塩化銅(I)10mg及び水素化ホウ素ナトリウム4mgを加え原料が消失するまで攪拌した。実施例290と同様の後処理を行い、表題化合物である白色固体13mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 05-1. 25 (1 H, m), 1. 15 (3 H, t, J=7. 1Hz), 2. 20-2. 60 (3 H, m), 2. 64 (2 H, t, J=7. 1Hz), 2. 8 3 (2 H, t, J=7. 1Hz), 3. 20-3. 40 (1 H, m), 3. 45 -3. 60 (1 H, m), 4. 04 (2 H, q, J=7. 1Hz), 4. 81 (1 H, m), 6. 96 (1 H, d, J=5. 3Hz), 7. 11 (1 H, s), 7. 30 (1 H, d, J=7. 9Hz), 7. 45 (1 H, d, J=7. 9Hz), 8. 19 (1 H, d, J=5. 4Hz), 8. 30 (1 H, d, J=7. 9Hz), 9. 90 (1 H, s), 12. 3 (1 H, br). mass: 409 (M+1) +.

## <u>実施例297</u>

実施例293の化合物60mgをクロロホルム30mlに溶解し、水素化ジイソプロピルアルミニウムのトルエン溶液 (1.0M)を0.9ml加えて-30~-20℃で30分攪拌した。実施例290と同様の後処理を行い、表題化合物である白色固体17mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 25 (1H, m), 2. 20-2. 70 (3H, m), 3. 30 (1H, m), 3. 53 (1H, m), 4. 15-4. 40 (2H, m), 4. 81 (1H, d d, J=5.6, 11Hz), 5.00 (1H, m), 6.00 (1H, m), 6.38 (1H, m), 6.89 (1H, d, J=5.4Hz), 7.12 (1H, s), 7.31 (1H, d, J=7.9Hz), 7.45 (1H, t, J=7.9Hz), 8.28 (2H, m), 9.90 (1H, s), 11.1 (1H, br).

 $mass: 365 (M+1)^{+}$ .

### 実施例298

実施例294の化合物を40mg、2N水酸化ナトリウム水溶液5ml、テトラヒドロフラン2ml及びメタノール2mlの混合物を室温で1時間攪拌した。 反応液に1N塩酸を加えてpH3としてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merch Art5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製した後、再結晶を行い、表題化合物の白色固体22mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 20 (1 H, m), 2. 20-2. 60 (3 H, m), 3. 15 (1 H, m), 3. 45-3. 6.0 (1 H, m), 4. 82 (1 H, m), 6. 68 (1 H, d, J=16Hz), 7. 20-7. 60 (5 H, m), 8. 28 (1 H, d, J=7. 9Hz), 8. 35 (1 H, d, J=5. 6Hz), 10. 2 (1 H, s), 10. 9 (1 H, br), 12. 8 (1 H, br). mass: 379 (M+1) +.

### 実施例299

(1) 実施例7の化合物727mg、DBU1.496ml及びテトラヒドロフラン10mlの混合物を0℃に冷却し、塩化メタンスルホニル0.310mlのテトラヒドロフラン(2ml)溶液を加えて室温で11時間攪拌した。反応液に水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサンー酢酸エチル(1:1~0:1))

で精製し、無色不定形物質606mgを得た。

(2) 実施例133の(2) に準じて表題化合物を得た。<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 07-1. 14 (1 H, m), 2. 29-2. 57 (3 H, m), 3. 24 -3. 88 (2 H, m), 4. 79-4. 85 (1 H, m), 5. 58 (1 H, d, J=11Hz), 6. 08 (1 H, d, J=18Hz), 6. 74 (1 H, d d, J=11, 18Hz), 7. 22-7. 24 (1 H, m), 7. 29-7. 34 (2 H, m), 7. 47 (1 H, t, J=7. 5Hz), 8. 22-8. 27 (2 H, m), 10. 1 (1 H, s), 11. 0 (1 H, br). mass: 335 (M+1) +.

### 実施例300

- (1) 実施例294の(1)の化合物80mgの塩化メチレン(5ml)溶液を氷冷し、トリフルオロ酢酸274mg及びN-(メトキシメチル)-N-トリメチルシリルメチル)ベンジルアミン190mgを加え3時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製した後、再結晶を行い、淡黄色油状物91mgを得た。
- (2) (1)の化合物 9 1 m g を用いて実施例 2 9 3 の (5) に準じて表題化 合物である白色固体 5 0 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 24 (1H, m), 1. 24 (3H, t, H=7. 4Hz), 2. 20-2. 75 (3H, m), 2. 80 (1H, m), 2. 95 (1H, m), 3. 05 (1H, m), 3. 19 (1H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 60-3. 90 (4H, m), 4. 18 (2H, q, J=7. 4Hz), 4. 78 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 6. 93 (1H, s), 7. 03 (1H, d, J=5.

 $6\,H\,z$ ), 7.  $1\,0-7$ .  $4\,5$  (5H, m), 7.  $5\,0$  (1H, t, J=7.  $9\,H\,z$ ), 7.  $5\,5$  (1H, d, J=7.  $9\,H\,z$ ), 8.  $1\,3$  (1H, d, J=5.  $6\,H\,z$ ), 8.  $3\,7$  (1H, d, J=7.  $9\,H\,z$ ), 8.  $8\,2$  (1H, s), 12. 0 (1H, br).

mass:  $540 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例301</u>

実施例301の化合物は、実施例293の(4)の化合物を用い、実施例30 0に準じて製造した。

mass:  $540 (M+1)^{+}$ .

### 実施例302

実施例300の化合物の30mgのテトラヒドロフラン (3ml) 溶液を氷冷し、水素化アルミニウムリチウムのテトラヒドロフラン溶液 (2M) 56μl及びメタノールのテトラヒドロフラン溶液 (1M) 0.22mlを加えて室温で30分攪拌した。実施例290と同様の後処理を行い、表題化合物(低極性分画)の白色固体1.2mg及び表題化合物のジアステレオマーである実施例303の化合物(高極性分画)の白色固体2.3mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 25 (1H, m), 2. 20-2. 60 (3H, m), 3. 30-4. 40 (12H, m), 4. 78 (1H, m), 6. 60-7. 00 (2H, m), 7. 20-7. 80 (7H, m), 8. 10-8. 40 (2H, m), 11. 8 (1H, br).

mass:  $498 (M+1)^{+}$ .

## 実施例303

実施例303の化合物は、実施例302のジアステレオマーとして得られた。 <sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 25 (1 H, m), 2. 00-2. 70 (3 H, m), 2. 80-4. 40

 $(1\ 2\ H,\ m)$ , 4. 78  $(1\ H,\ m)$ , 6. 75  $(1\ H,\ s)$ , 6. 98  $(1\ H,\ d,\ J=5.\ 4\ Hz)$ , 7. 20-7. 70  $(7\ H,\ m)$ , 8. 10  $(1\ H,\ d,\ J=5.\ 4\ Hz)$ , 8. 28  $(1\ H,\ d,\ J=7.\ 9\ Hz)$ , 11. 8  $(1\ H,\ b\ r)$ .

 $mass: 498 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例304

実施例304の化合物は、実施例301の化合物を用い、実施例303に準じて製造した。

 $mass: 498 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例305</u>

- (1) 実施例293の(4)の化合物50mg、イソプレン34mg及びトルエン3mlの混合物を封管中で120℃で1晩反応させた。反応液を濃縮し、残渣をTLC(Merch Art5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製し、付加体52mgを得た。
- (2) (1) の化合物について実施例293の(5) に準じて反応を行い、表題化合物である白色固体18mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 03 (3H, t, J=7. 3Hz), 1. 25 (1H, m), 1. 68 (s), 1. 72 (s), 1. 68-1. 72 (3H), 2. 00-3. 20 (9H, m), 3. 42 (1H, m), 3. 78 (1H, m), 3. 98 (2H, q, J=7. 3Hz), 4. 80 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 5. 49 (1H, m), 6. 84 (2H, m), 7. 46 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 5 5 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 10 (1H, d, J=5. 2Hz), 8. 40 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 25 (1H, s), 12. 0 (1H, br).

mass:  $475 (M+1)^{+}$ .

## 実施例306

- (1) 実施例3の化合物及び塩化4ーニトロベンゾイルを用いて実施例261 に準じて黄色固体を得た。
- (2) (1) の化合物 22. 1 g E H P L C (CHIRAL PAK AD、ヘキサンーエタノール (1:1~1:4)) で光学分割して、R t=22分の化合物 (A) を 11. 2 g B U R t=30分の化合物 (B) 10. 1 g E 4 C を 30分の化合物
- (3) (2) -Aの化合物10g、6N塩酸30m1及び酢酸30m1の混合物を80℃で3日間攪拌した。反応液を室温に戻して、飽和重曹水で塩基性とした後クロロホルムで抽出した。有機層を1N水酸化カリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製した後、エタノールから再結晶を行い、白色固体3.1g(98%ee)を得た。
- (4) (3) の化合物を用いて実施例80に準じて白色固体を得た。
- (5) (4)の化合物を用いて実施例84に準じて表題化合物(実施例91の 化合物の光学活性体)白色固体を得た。

 $mass: 429 (M+1)^{+}$ .

### 実<u>施例3</u>07

実施例306の(2) - Bの化合物を用いて実施例306の(3)から(5) に準じて表題化合物である白色固体を得た。

mass:  $429 (M+1)^+$ .

実施例308の化合物は、実施例306に準じて製造した。 mass:429 (M+1) <sup>+</sup>.

## <u>実施例309</u>

実施例309の化合物は、実施例307に準じて製造した。 mass:429 (M+1) +.

### 実施例310

実施例310の化合物は、実施例307に準じて製造した。 mass:469 (M+1) +.

## <u>実施例311</u>

実施例311の化合物は、実施例306に準じて製造した。 mass:429 (M+1) +.

## 実施例312

実施例3.1.2の化合物は、実施例307に準じて製造した。. mass:429 (M+1) +.

#### 実施例313

実施例91の化合物51mgを用いて実施例290に準じて白色固体12mgを得た。

 $mass: 429 (M+1)^{+}$ .

## 実施例314

(1) シクロペンタノン504mg、ピロリジン498mg、モレキュラーシープス4A2g及びトルエン30mlの混合物を室温で1晩攪拌した。反応液をセライト濾過して、濾液を濃縮した。残渣をクロロホルム20mlに溶解したところへ、1,2,4-トリアジン-5-カルボン酸エチルエステルのクロロホル

ム (10 ml) 溶液を加え、室温で30分、45℃で6時間攪拌した。反応液を 濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、 ヘキサン-酢酸エチル(4:1~1:1))で精製し、黄色油状物734 mgを 得た。

(2) (1) の化合物 100 mgを用いて参考例 5 に準じて表題化合物である 白色固体 101 mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 30 (1 H, m), 2. 14 (2 H, quintet, J=7.5 Hz), 2. 40 (2 H, m), 2. 62 (1 H, m), 2. 92 (4 H, t, J=7.5 Hz), 3. 42 (1 H, m), 3. 75 (1 H, m), 4. 79 (1 H, d), 6. 68 (1 H, s), 7. 48 (1 H, t, J=7.4 Hz), 7. 53 (1 H, d, J=7.4 Hz), 7. 66 (1 H, s), 8. 03 (1 H, s), 8. 33 (1 H, d, J=7.4 Hz), 12. 1 (1 H, s).

 $mass:349 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例315-319

実施例315ないし実施例319の化合物は、実施例314に準じて製造した。 実施例315

 $mass: 377 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例316

 $mass: 378 (M+1)^{+}$ .

## 実施例317

mass:  $454 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 454 (M+1)^{+}$ .

## 実施例319

 $mass: 450 (M+1)^{+}$ .

### 実施例320

実施例319の化合物を100mg、4N塩酸ージオキサン5ml及びメタノール3mlの混合物を室温30分攪拌した。反応液にトリエチルアミンを加えた後、濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール(100:0~95:5))で精製し、白色固体72mgを得た。

 $mass:350 (M+1)^{-+}$ .

## 実施例321

実施例320の化合物を17mg及びシクロペンタノン12mgを用い、実施例84の(2)に準じて表題化合物を得た。

 $mass: 418 (M+1)^{+}$ .

## 実施例322

実施例322の化合物は、実施例321に準じて製造した。

 $mass: 364 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例323

- (1) 実施例164の(2) Aの化合物を用い、参考例8に準じて目的物を 得た。
- (2) (1) の化合物を用い、実施例133の(2) に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 23 (1H, m), 2. 20-2. 90 (7H, m), 3. 40
-3. 61 (2H, m), 4. 81 (1H, m), 6. 90-7. 51 (4H, m), 8. 08-8. 37 (2H, m), 9. 95 (1H, brs), 11. 4
(1H, brs).

 $mass: 352 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例324</u>

実施例164の(2)-Bの化合物を用い、実施例323に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

 $mass: 352 (M+1)^{+}$ .

## 実施例325

実施例164の(2) - Aの化合物を用い、実施例133の(2) に準じて表 題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 21 (1H, m), 2. 25-2. 79 (5H, m), 3. 21
-3. 72 (4H, m), 4. 65-4. 90 (2H, m), 6. 90-7. 5
2 (4H, m), 8. 13-8. 38 (2H, m), 9. 85 (1H, s), 1
1. 4 (1H, brs).

mass:  $353 (M+1)^{+}$ .

## 実施例326

実施例164の(2)-Bの化合物を用い、実施例133の(2)に準じて表 題化合物を得た。

 $mass:353 (M+1)^{+}$ .

## 実施例327

(1) 実施例323の(1)の化合物を用い、実施例96の(1)に準じて目的物を得た。

(2) (1) の化合物を用い、実施例133の(2) に準じて表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 01-1. 20 (1H, m), 2. 22-2. 78 (5H, m), 3. 08
-3. 20 (2H, m), 3. 32 (1H, m), 3. 55 (1H, m), 4.
81 (1H, m), 6. 85-7. 52 (4H, m), 7. 92-8. 40 (7
H, m), 9. 90 (1H, s), 11. 2 (1H, brs).
mass: 538 (M+1) +.

## 実施例328

- (1) 実施例164の(2)-Bの化合物を用い、実施例323の(1)に準じて目的物を得た。
- (2) (1)の化合物を用い、実施例327に準じて表題化合物を得た。mass:538(M+1)<sup>+</sup>.

## 実施例329

実施例327の(1)の化合物及び1-ブタノールを用い、実施例96の(2) 及び(3)に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 89 (3H, t, J=7. 8Hz), 1. 01-1. 17 (1H, m), 1. 25-1. 41 (2H, m), 1. 52-1. 64 (2H, m), 2. 26-2. 40 (2H, m), 2. 52-2. 63 (1H, m), 2. 85-3. 00 (4H, m), 3. 08-3. 23 (2H, m), 3. 26-3. 35 (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 7. 03 (1H, d, J=4. 3Hz), 7. 26-7. 35 (2H, m), 7. 56 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 30 (2H, m), 8. 81 (2H, m), 10. 3 (1H, s), 11. 0 (1H, brs).

 $mass: 408 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例33</u>0

- (1) 実施例328の(1)の化合物を用い、実施例327の(1)に準じて目的物を得た。
- (2) (1) の化合物を用い、実施例329に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

 $mass:408 (M+1)^{+}$ .

## 実施例331

参考例8の化合物及び(R)-3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)-1,4-ジメタンスルホニルオキシブタンを用い、実施例334に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 05 (1H, m), 2. 00-2. 75 (5H, m), 3. 05-4. 95 (11H, m), 7. 12-7. 52 (4H, m), 8. 21-8. 80 (4H, m), 10. 5-11. 8 (4H, m).

## <u>実施例332</u>

実施例331の化合物を15mg、塩化アセチル24 $\mu$ l、トリエチルアミン92 $\mu$ l及びジメチルホルムアミド0.5mlの混合物を室温で5分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をTLC(Merck Art5713、クロロホルムーメタノール(19:1))で精製し、表題化合物である淡黄色固体11mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)

1. 10-1. 30 (1H, m), 1. 65 (1H, m), 1. 90 (3H, s),
2. 22 (1H, m), 2. 40-2. 92 (11H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 65 (1H, m), 4. 29 (1H, m), 4. 86 (1H, m),

6. 87-7. 00 (2H, m), 7. 39-7. 52 (2H, m), 8. 14
-8. 30 (2H, m).

 $mass: 463 (M+1)^{+}$ .

## 実施例333

実施例331の化合物20mgを用い、実施例96の(1)に準じて表題化合物である淡黄色固体16mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 12 (1H, m), 1. 45 (1H, m), 1. 89 (1H, m), 2. 2 0-2. 75 (10H, m), 3. 25-3. 75 (4H, m), 4. 75-4. 85 (1H, m), 6. 87-7. 50 (4H, m), 8. 00-8. 43 (6 H, m).

## <u>実施例334</u>

- (1) 実施例323の(1)の化合物100mg、(S) -3- (tert- ブトキシカルボニルアミノ) -1, 4-ジメタンスルホニルオキシブタン34mg、N, N-ジイソプロピルエチルアミン46mg及びジメチルホルムアミド1mlの混合物を80℃で1時間攪拌した。反応液を室温に戻し、クロロホルムで希釈して飽和重曹水、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC -200、クロロホルムーメタノール( $1:0\sim4:1$ )にて精製し、エステルを90mg得た。
- (2) (1)の化合物100mgを用い、実施例133の(2)に準じて表題 化合物の塩酸塩である白色固体50mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{5})$ 

1. 05 (1H, m), 2. 00-2. 75 (5H, m), 3. 05-4. 95 (11H, m), 7. 12-7. 52 (4H, m), 8. 21-8. 80 (4H, m), 10. 5-11. 8 (4H, m).

 $mass: 421 (M+1)^{+}$ .

### 実施例335

実施例164の(2) - Bを用い、参考例8に準じて合成した化合物に対し、 実施例334に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩を得た。

 $mass: 421 (M+1)^{+}$ .

- (1) 2-(N-(tert-プトキシカルボニル) アミノ) -4-メチルピリジン2.26gのテトラヒドロフラン(<math>100ml)溶液を-78 Cに冷却し、n-ブチルリチウムのヘキサン溶液(1.5M)18.2ml を加え室温に上げた。反応液を-78 Cに冷却し、n-ブチルアルデヒド1.48ml を加え徐々に室温に上げた。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(D1-グルC300、ヘキサン-酢酸エチル( $1:0\sim1:1$ )にて精製し、白色固体1.37g得た。
- (2) (1)の化合物 1.00gを用い、参考例 8の(1)に準じて目的物 700mgを得た。
- (3) (2)の化合物 700 mg、トリフェニルホスフィン700 mg、水2 ml 及びテトラヒドロフラン30 ml の混合物を30分攪拌した。反応液を室温に戻し、トルエン及びメタノールを加えて濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、クロロホルムーメタノール(1:0~4:1)にて精製し、目的物600 mg得た。
- (4) (3)の化合物を用い、実施例96の(1)に準じて目的物を得た。
- (5) (4) の化合物 100 m g 及びエタノールを用い、実施例 96の (2)

に準じて目的物105mgを得た。

- (6) (5) の化合物 5 3 mgを用い、実施例 1 1 8 の (2) に準じてウレア体 4 0 mgを得た。このものをHPLC (CHIRALPAK AD) で分割し、Rtの小さい順に化合物 Aとして 1 9 mgを得た。
- (7) (6) Aの化合物20mgを用い、実施例96の(3) に準じて表題 化合物である無色油状物3.8mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 70-1. 42 (11H, m), 2. 10-2. 82 (8H, m), 3. 0 5-3. 81 (2H, m), 4. 37-4. 88 (1H, m), 6. 90-6. 97 (1H, m), 7. 10 (1H, s), 7. 28-7. 51 (2H, m), 8. 15-8. 37 (2H, m), 9. 88 (1H, s), 11. 8 (1H, s). mass: 422 (M+1) +.

#### 実施例337

実施例336の(6) - Bの化合物を用い、実施例96の(3) に準じて表題 化合物である無色油状物5.7mgを得た。

 $mass: 422 (M+1)^{+}$ .

- (1) 参考例8の化合物及び2, 4ージメトキシベンズアルデヒドを用い、実施例84の(2)に準じて目的物を得た。
- (2) (1) の化合物及び1-プロパンスルホニルクロリドを用い、実施例<math>96の(1) に準じて目的物を得た。
- (3) (2) の化合物のトリフルオロ酢酸溶液を室温で15分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣にエーテルーメタノールを加えて結晶化し、表題化合物を得た。

 $mass: 458 (M+1)^{+}$ .

### 実施例339

実施例339の化合物は、実施例140に準じて製造した。

 $mass: 472 (M+1)^{+}$ .

### 実施例340

実施例340の化合物は、実施例138に準じて製造した。

 $mass: 458 (M+1)^{+}$ .

## 実施例341

- (1) o-アニシジンを用い参考例10に準じて目的化合物を得た。
- (2) (1)の化合物を用いて参考例11に準じて反応を行った後、粗生成物をメタノールに溶解して1N塩酸で処理した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をエーテルーメタノールで固化して、表題化合物である白色固体を得た。

 $mass: 458 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例342-360</u>

実施例342ないし実施例360の化合物は、実施例341に準じて製造した。 実施例342

mass:  $458 (M+1)^{+}$ .

## 実施例343

mass:  $419 (M+1)^{+}$ .

## 実施例344.

 $mass: 472 (M+1)^{+}$ .

## 実施例345

 $mass: 485 (M+1)^{+}$ .

## 実施例346

 $mass:510 (M+1)^{+}$ .

# 実施例347

 $mass: 435 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例348</u>

 $mass: 436 (M+1)^{+}$ .

## 実施例349

mass: 479.  $(M+1)^{+}$ .

#### 実施例350

 $mass: 428 (M+1)^{+}$ .

## 実施例351

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

- 1. 07 (1H, m), 2. 25-2. 35 (2H, m), 2. 58 (1H, m),
- 2. 93 (2H, t, J=6. 9Hz), 3. 29 (1H, m), 3. 53 (1
- H, m), 3. 86 (2H, t, J=6. 9Hz), 4. 82 (1H, dd, J
- =5.6, 11Hz), 6.90 (1H, d, J=5.5Hz), 7.08 (1
- H, s), 7. 32 (1H, d, J=7. 6Hz), 7. 46 (1H, t, J=
- 7. 6 Hz), 7. 97 (2H, d, J = 8. 9 Hz), 8. 17 (1H, s),
- 8. 21 (1H, d, J=5.5Hz), 8. 26 (1H, d, J=7.6Hz),
- 8. 35 (2H, d, J=8.9Hz), 10.3 (1H, br), 11.0 (1

H, br), 13.0 (1H, br).

 $mass:620 (M+1)^{+}$ .

## 実施例352

 $mass: 430 (M+1)^{+}$ .

# 実施例353

 $mass: 429 (M+1)^{+}$ .

## 実施例354

 $mass: 429 (M+1)^{+}$ .

## 実施例355

 $mass: 429 (M+1)^{+}$ .

# 実施例356

 $mass: 479 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例357</u>

 $mass: 430 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例358</u>

 $mass: 468 (M+1)^{+}$ .

# 実施例359

mass:  $479 (M+1)^{+}$ .

## 実施例360

 $mass: 430 (M+1)^{+}$ .

### 実施例361

- (1) 6-アミノキノリンを用い、参考例10及び参考例11に準じて反応を 行い、副生成物としてスルフィド体を得た。
- (2) (1) の化合物 64 mgを用い、実施例 133の(2) に準じて表題化合物である白色固体 21 mgを得た。

mass:  $445 (M+1)^{+}$ .

## 実施例362

- (1) 6-アミノキノリンを用い、参考例10及び参考例11に準じて反応を 行い、副生成物として塩化物を得た。
- (2) (1) の化合物 26 m g を用い、実施例 133の(2) に準じて表題化 合物である白色固体 18 m g を得た。

 $mass: 371 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例363-364

実施例363及び実施例364は、実施例341に準じて製造した。

## 実施例363

mass:  $479 (M+1)^{+}$ .

## 実施例364

 $mass:418 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例365

(1) 4-ヒドロキシベンズアルデヒドのtert-プチルジフェニルシリルエーテルを用い、実施例137の(1)に準じて目的物を得た。

(2) (1)の化合物を用い、実施例139に準じて表題化合物の塩酸塩である黄色粉末を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 0.7-1. 1.6 (1 H, m), 2. 2.6-2. 6.1 (3 H, m), 2. 8.0 (3 H, s), 2. 8.3 (3 H, s), 3. 0.0-3. 1.7 (3 H, m), 3. 2.5-3. 3.4 (1 H, m), 3. 4.5-3. 5.6 (3 H, m), 4. 1.1 (2 H, t, J=4. 2 Hz), 4. 3.6 (2 H, t, J=4. 3 Hz), 4. 8.2 (2 H, d d, J=6. 2, 1.2 Hz), 6. 9.7-7. 0.7 (3 H, m), 7. 0.2 (5 H, m), 8. 0.2 (2 H, br), 10. 0.2 (1 H, br), 10. 0.4 (1 H, br), 10. 0.9 (1 H, br).

mass:  $529 (M+1)^{+}$ .

### 実施例366-375

実施例366ないし実施例375の化合物は、実施例365に準じて製造した。 実施例366

mass:  $549 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例367

 $mass:555 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例368

 $mass: 569 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例369

 $mass: 571 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例370

mass:  $549 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例371

 $mass: 577 (M+1)^{+}$ .

### 実施例372

 $mass: 549 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例373

 $mass: 577 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例374

 $mass:583 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例375

 $mass:585 (M+1)^{+}$ .

### 実施例376

- (1) 2-ピリジンカルボキシアルデヒド510mgのベンゼン (20ml) 溶液にトリフェニルホスホラニリデン酢酸メチルエステル1.70gを加え、室温で2時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン-酢酸エチル(4:1~3:1))で精製し、目的物を621mg得た。
- (2) (1)の化合物621mgを用い、実施例297に準じて目的物252mgを得た。
- (3) (2)の化合物20mgを用い、実施例365に準じて表題化合物の塩酸塩である黄色固体24mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)

1. 13 (1 H, m), 2. 42 (2 H, m), 2. 70 (1 H, m), 3. 6 0-3. 82 (2 H, m), 3. 37-3. 47 (3 H, m), 4. 03 (1 H, m), 4. 20-4. 38 (3 H, m), 4. 96 (2 H, m), 6. 81-8. 72 (16 H, m).

### <u>実施例377</u>

- (1) 3-ヒドロキシベンズアルデヒドのtert-ブチルジフェニルシリルエーテルを用い、実施例137の(1)に準じて目的物を得た。
- (2) (1)の化合物を用い、実施例139に準じて表題化合物の塩酸塩である白色固体を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 04 (1 H, m), 2. 23-2. 34 (2 H, m), 2. 70 (1 H, m), 3. 07-3. 20 (4 H, m), 3. 28 (1 H, m), 3. 51 (1 H, m), 4. 16 (2 H, m), 4. 84 (1 H, dd, J=6. 4, 10 Hz), 5. 39 (2 H, s), 7. 08-7. 20 (2 H, m), 7. 28-7. 39 (4 H, m), 7. 43-7. 52 (2 H, m), 7. 71 (1 H, m), 7. 86 (1 H, d, J=8. 6 Hz), 8. 20-8. 28 (2 H, m), 8. 77 (1 H, m), 9. 64 (2 H, b r), 10. 7 (1 H, b r), 11. 1 (1 H, b r).

 $mass:549 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例378-387</u>

実施例378ないし実施例387の化合物は、実施例377に準じて製造した。 実施例378

mass:  $549 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例379

mass:  $549 (M+1)^{+}$ .

### 実施例380

 $mass: 577 (M+1)^{+}$ .

### 実施例381

 $mass: 577 (M+1)^{+}$ .

### 実施例382

 $mass:529 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例383</u>

 $mass:585 (M+1)^{+}$ .

## 実施例384

 $mass: 571 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例385

 $mass:555 (M+1)^{+}$ .

### 実施例386

 $mass:569 (M+1)^{+}$ .

### 実施例387

 $mass:583 (M+1)^{+}$ .

### 実施例388

実施例376を19mgを用い、参考例3に準じて表題化合物14mgを得た。 <sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD)

1. 12 (1H, m), 2. 24-2. 41 (3H, m), 2. 70 (1H, m),

3. 32-3. 41 (4H, m), 3. 55-3. 75 (2H, m), 4. 02
-4. 32 (5H, m), 4. 92 (3H, m), 6. 88 (2H, m), 7.
22 (2H, m), 7. 30 (1H, m), 7. 40-7. 50 (3H, m),
7. 89 (1H, m), 8. 03 (2H, m), 8. 22 (1H, m), 8. 4
3 (1H, m), 8. 69 (1H, m).

#### 実施例389

- (1) 6-アミノ=コチン酸1.01g、水素化リチウムアルミ=ウム835mg及びテトラヒドロフランの混合物を23時間還流した。反応液を室温に戻し、水840 $\mu$ 1、1N水酸化ナトリウム840 $\mu$ 1及び水840 $\mu$ 1を順次加えてセライトで濾過した。 濾液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(50:1~10:1)で精製し、目的物を223mg得た。
- (2) (1)の化合物223mg、tertーブチルジメチルクロロシラン332mg、イミダゾール244mg及びジメチルホルムアミド5mlの混合物を室温で30分攪拌した。反応液に水を加えて、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン一酢酸エチル(3:2)で精製し、目的物を341mg得た。
- (3) (2)の化合物320mgを用い、実施例118の(2)に準じて目的物138mgを得た。
- (4) (3) の化合物103mg、酢酸1ml、水1ml及びテトラヒドロフラン1mlの混合物を室温で3日間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(10:1))で精製し、表題化合物として白色粉末44mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 07 (1 H, m), 2. 22-2. 57 (3 H, m), 3. 30 (1 H, m), 3. 53 (1 H, m), 4. 46 (2 H, d, J=5. 0 Hz), 4. 82 (1 H, dd, J=5. 6, 10 Hz), 5. 23 (1 H, t, J=5. 0 Hz), 7. 25 (1 H, d, J=8. 6 Hz), 7. 31 (1 H, dd, J=0. 9, 8. 0 Hz), 7. 46 (1 H, t, J=8. 0 Hz), 7. 73 (1 H, dd, J=2. 3, 8. 6 Hz), 8. 23 (1 H, d, J=2. 3 Hz), 8. 31 (1 H, dd, J=0. 9, 8. 0 Hz), 9. 92 (1 H, s), 11. 2 (1 H, br).

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例390

実施例390の化合物は、実施例498に準じて製造した。 mass:352 (M+1) +.

#### 実施例391

- (1) 実施例389の化合物を103mg、トリエチルアミン0.6ml及び ・ジメチルスルホキシド3mlの混合物に三酸化硫黄ピリジン錯体265mgを加 えて室温で4時間攪拌した。ここへ、三酸化硫黄ピリジン錯体195mgを加え て室温で1時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈して水、飽和食塩水で洗 浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。得られた粗生成物はその まま次の反応に用いた。
  - (2) (1)の化合物 3 6 m g 及びエチルアミンのメタノール溶液 (2.0 M) 2 m l を用い、実施例 8 4 の (2) に準じて表題化合物である白色粉末 2 0 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{\epsilon})$ 

1. 15 (1H, m), 1. 20 (3H, t, J=7. 3Hz), 2. 32-2. 38 (2H, m), 2. 53 (1H, m), 3. 00 (2H, q, J=7. 3Hz), 3. 30 (1H, m), 3. 55 (1H, m), 4. 14 (2H, s),

4. 79 (1 H, d d, J = 5. 6, 10 Hz), 7. 33 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 7. 46 (1 H, d, J = 8. 8 Hz), 7. 48 (1 H, t, J = 7. 9 Hz), 7. 88 (1 H, d d, J = 2. 3, 8. 8 Hz), 8. 27 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 8. 36 (1 H, d, J = 2. 3 Hz), 10. 1 (0. 2 H, s), 10. 6 (0. 3 H, br).

mass:  $366 (M+1)^+$ .

# 実施例392

実施例392の化合物は、実施例391に準じて製造した。 mass:380 (M+1) +.

#### 実施例393

- (1) 2-アミノー5-ニトロピリジン139mgを用い実施例118の(2) に準じて目的物33mgを得た。
- (2) (1)の化合物33mgを用い参考例3に準じて表題化合物である白色 粉末26mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 12 (1H, m), 2. 31-2. 45 (3H, m), 2. 55 (1H, m),
3. 53 (1H, m), 4. 77 (1H, dd, J=4. 5, 10Hz), 5.
05 (2H, s), 6. 99 (1H, m), 7. 07 (1H, dd, J=3. 1,
8. 8Hz), 7. 27 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 43 (1H, t,
J=7. 8Hz), 7. 67 (1H, d, J=3. 1Hz), 8. 32 (1H,
d, J=7. 8Hz), 9. 47 (1H, s).
mass: 324 (M+1) +.

#### 実施例394

(1) 2-アミノー5-ブロモピリジン643mgを用い実施例118の(2) に準じて目的物989mgを得た。

- (2) (1)の化合物218mgを用い参考例6に準じて目的物150mgを得た。
- (4) (3) の化合物 17 m g を用い、実施例 133の(2) に準じて表題化 合物の塩酸塩である白色固体 15 m g を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 04 (1H, m), 2. 23-2. 38 (2H, m), 2. 58 (1H, m), 2. 80 (s), 2. 81 (s), 2. 80-2. 81 (3H), 3. 06-3. 22 (4H, m), 3. 30 (1H, m), 3. 48-3. 58 (3H, m), 3. 75-3. 79 (2H, m), 4. 83 (1H, dd, J=5. 6, 10Hz), 7. 30 (1H, dd, J=0. 9, 8. 1Hz), 7. 36 (1Hbrd, J=9. 2Hz), 7. 45 (1H, t, J=8. 1Hz), 7. 65 (1H, dd, J=2. 7, 9. 2Hz), 7. 99 (1H, d, J=2. 7Hz), 8. 24 (1H, dd, J=0. 9, 8. 1Hz), 10. 1 (1H, br), 10. 8 (1H, br).

mass:  $407 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例395-397

実施例395ないし実施例397の化合物は、実施例394に準じて製造した。

#### 実施例395

 $mass: 366 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例396

 $mass: 352 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例397

mass: 338 (M+1) + ...

#### 実施例398

- (1) 2-アミノー5-ブロモピリジン、トリブチルビニルスズを用いて実施 例429の(2)に準じて反応を行い、目的物を得た。
- (2) (1) の化合物 6 mgを用いて実施例 1 1 8 の (2) に準じて表題化合物である白色粉末 2 mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 80-0. 92 (1 H, m), 2. 35-2; 50 (2 H, m), 2. 55
-2. 65 (1 H, m), 3. 02-3. 50 (1 H, m), 3. 72-3. 8
2 (1 H, m), 4. 77-4. 84 (1 H, m), 5. 35 (1 H, d, J=
9. 0 Hz), 5. 73 (1 H, d, J=18 Hz), 6. 68 (1 H, d d,
J=9. 0, 18 Hz), 6. 72-7. 00 (1 H, m), 7. 45-7. 6
0 (3 H, m), 7. 80 (1 H, m), 8. 17 (1 H, m), 8. 27 (1
H, d, J=7. 0 Hz), 11. 8 (1 H, br).
mass: 335 (M+1) +.

#### 実施例399

実施例398の化合物4mgを用いて参考例3に準じて表題化合物である白色 粉末3mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 80-0.90 (1 H, m), 1. 22 (3 H, t, J=7.4Hz), 2. 40-2.50 (2 H, m), 2. 58-2.65 (1 H, m), 2. 62 (2 H, q, J=7.4Hz), 3. 42-3.50 (1 H, m), 3. 70-3.82 (1 H, m), 4. 80 (1 H, m), 6. 70 (1 H, d, J=9.0Hz), 7. 46 (1 H, t, J=7.0Hz), 7. 50-7.60 (2 H, m), 8. 04 (1 H, d), 8. 30 (1 H, d, J=7.4Hz), 11. 9 (1 H, br).

 $mass: 337 (M+1)^{+}$ .

### 実施例400

- (1) 2-rセトアミノピリジンー4-カルボン酸メチルエステル19mg、過ョウ素酸ナトリウム7mg、ョウ素12mg、水 $25\mu$ 1及び酢酸0.12m1を混合したところへ濃硫酸を1 滴加えて85℃で23時間攪拌した。反応液にチオ硫酸ナトリウム水溶液5m1を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(MerckArt t 5 7 4 4 、クロロホルムーメタノール(2 0 1 1 1 ) で精製し、目的物として黄色粉末 1 5 mg を得た。
- (2) (1)の化合物を用いて実施例398に準じて反応を行い、表題化合物 として白色粉末2mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 85-0. 92 (1H, m), 2. 37-2. 47 (2H, m), 2. 55 -2. 59 (1H, m), 3. 43-3. 51 (1H, m), 3. 74-3. 81 (1H, m), 3. 97 (3H, s), 4. 82 (1H, m), 5. 43 (1H, d, J=10Hz), 5. 66 (1H, dd, J=1. 0, 10Hz), 7. 22-7. 32 (1H, m), 7. 49 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 58 (1H, m), 8. 05 (1H, s), 8. 26 (1H, d, J=8. 0Hz), 8. 43 (1H, s), 11. 5 (1H, br).

 $mass:393 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例401</u>

実施例400の化合物2mgを用いて参考例3に準じて表題化合物である白色 粉末1mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 70-0. 80 (1 H, m), 1. 25 (3 H, t, J=7. 5Hz), 2. 30-2. 50 (2 H, m), 2. 94 (2 H, q, J=7. 5Hz), 3. 4 1-3. 50 (1 H, m), 3. 74-3. 82 (1 H, m), 3. 98 (3 H, s), 4. 24-4. 30 (1 H, m), 4. 78-4. 820 (1 H, m), 7. 20 (1 H, s), 7. 43-7. 60 (2 H, m), 7. 67-7. 76 (1 H, m), 8. 17 (1 H, s), 8. 26 (1 H, d, J=7. 2Hz), 11. 6 (1 H, br).

 $mass:395 (M+1)^{+}$ .

### 実施例402

2-Tミノピリミジン86 m g を用い、実施例118の(2)に準じて表題化合物である淡赤色粉末15 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{5})$ 

- 1. 17 (1H, m), 2. 24-2. 40 (2H, m), 2. 52 (1H, m),
- 3. 30 (1H, m), 3. 54 (1H, m), 4. 87 (1H, dd, J=5.
- 0, 10Hz), 7. 18 (1H, t, J=5. 0Hz), 7. 34 (1H, d)
- d, J=0.9, 7.8Hz), 7.49 (1H, t, J=7.8Hz), 8.
- 30 (1H, dd, J=0.9, 7.8Hz), 8.71 (2H, d, J=5.
- 0Hz), 10. 4 (1H, s), 11. 6 (1H, s).

 $mass: 310 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例403

(1) 2-アミノー4,6-ジクロロピリミジン1.0g、1-メチルピペラジン733mg、トリエチルアミン1.3ml及び1-ブタノール15mlの混

合物を80℃で22時間攪拌した。反応液を濃縮後、クロロホルムーメタノール (10:1)で希釈し、シリカゲル (0コーゲル00)を通して濾過した。 濾液を濃縮して目的物を含む粗生成物を得た。

- (2) (1)の化合物をエタノール18mlに溶解し、参考例3に準じて目的物390mgを得た。
- (3) (2) の化合物 7 4 m g を用い、実施例 1 1 8 の (2) に準じて表題化 合物である白色固体を 1 4 m g 得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)

1. 27 (1 H, m), 2. 35 (3 H, m), 2. 34-2. 60 (7 H, m), 3. 42 (1 H, m), 3. 64-3. 80 (5 H, m), 4. 76 (1 H, d), 4. 76 (1 H, d), 5. 22 (1 H, d), 5. 22 (1 H, d), 5. 30 (1 H, d), 7. 30 (1

#### 実施例404-405

実施例404及び実施例405の化合物は、実施例406に準じて製造した。 実施例404

 $mass:385 (M+1)^{+}$ .

### 実施例405

mass:  $359 (M+1)^+$ .

#### 実施例<u>4</u>06

(1) インドールを用い、参考例2に準じて目的物を得た。

(2) (1)の化合物を用い、実施例129に準じて表題化合物を得た。mass:355(M+1)<sup>+</sup>.

### 実施例407

実施例407の化合物は、実施例408に準じて製造した。 mass:363 (M+1) +.

### <u>実施例408</u>

- (1) 実施例406の(1)の化合物を用い、参考例3に準じて目的物を得た。
- (2) (1)の化合物を用い、実施例1に準じて表題化合物を得た。mass:357(M+1)<sup>+</sup>.

### <u>実施例409</u>

- (1) 2-クロロー3-ニトロ安息香酸3g、アミノマロン酸ジエチルエステル塩酸塩3.47g、HOBTの1水和物2.51g、トリエチルアミン3.1 1ml及びジメチルホルムアミド36mlの混合物を氷冷し、WSC塩酸塩3.37gを加えて室温にて3時間攪拌した。反応液を酢酸エチル200mlで希釈し、1N塩酸、飽和重曹水、飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し、濾過、濃縮して固体の粗生成物を得た。酢酸エチルで洗浄して、1次結晶2.49g、2次結晶0.895gを得た。
- (2) (1)で得られた1次結晶1.50gのジメチルスルホキシド(30ml)溶液を氷冷し、水素化ナトリウム230mgを加え、90℃で10分攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチル150mlで希釈した後、有機層を分離した。有機層は、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濃縮して粗生成物1.36gを得た。
- (3) (2) で得られた粗生成物 1 6. 4 7 g のエタノール溶液 (6 0 0 m l)

を100℃に加熱し、1N水酸化ナトリウム水溶液52mlを加えて40分攪拌した。反応液を氷冷後、濾過した。濾液は濃縮して、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン-酢酸エチル( $1:1\sim3:5$ )にて精製し、エステルを5.76g得た。

- (4) (3)の化合物 5.76 g をメタノール (90 m l) に懸濁し、氷冷したところへ水素化ホウ素ナトリウム 3.61 g を 4回に分けて加え、50分攪拌した。飽和塩化アンモニウム 2 m l を加えて濾過し、得られた固体をメタノールで洗浄して、白色粉末 3.48 g 得た。
- (5) (4)の化合物1.00g、イミダゾール650mg及びジメチルホルムアミド16mlの混合物にtertーブチルジメチルクロロシラン1.50gを加えて室温で1時間25分攪拌した。反応液を酢酸エチル200mlで希釈し、水、飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し、濾過、濃縮して粗生成物を得た。精製を行わずに次の反応を行った。
- (6) (5) の粗生成物全量をエタノール100mlに溶解し、参考例3と同様の反応を行った。得られた粗結晶をエーテルーへキサンで洗浄し、アミン1. 13gを得た。
- (7) (6) の化合物 1. 13 g と 2 ー ピリジンカルボニルアジド 6 5 0 m g を用いて実施例 1 の方法に準じて、目的化合物 1. 4 8 g を製造した。
- (8) (7)の化合物1.48gのメタノール(30ml)溶液に濃塩酸(4ml)を加えて室温で30分攪拌した。析出した固体を濾取し、テトラヒドロフランで洗浄して表題化合物を1.18gを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

3. 62 (1H, dd, J=5. 7Hz, 11Hz), 3. 94 (1H, dd, J=3. 9Hz, 11Hz), 4. 75 (1H, m), 7. 09 (1H, m),

7. 36 (2H, m), 7. 44 (1H, t, J=7. 7Hz), 7. 85 (1H, m), 8. 14 (1H, d, J=7. 7Hz), 8. 31 (1H, m), 8. 60 (1H, s), 10. 18 (1H, s), 10. 92 (1H, s). mass: 299 (M+1) +.

#### 実施例410-413

実施例410ないし実施例413の化合物は、実施例414に準じて製造した。 実施例410

 $mass: 313 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例4\_1\_1</u>

mass:  $327 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例412

 $mass: 341 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例413

 $mass:355 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例414

- (1) 実施例 409の(6)の化合物 26 mg をジメチルホルムアミドーテトラヒドロフラン(1:1)(1ml)に溶解し、水素化ナトリウム <math>5 mg、臭化ベンジル  $12\mu$  l を加えて室温で 30 分攪拌した。反応液をシリカゲルで濾過し、シリカゲルをヘキサン一酢酸エチル(1:1)で洗浄した。 濾液及び洗液を合わせて濃縮して次の反応に使用した。
- (2) (1) の化合物と2-ピリジンカルボニルアジドを用いて実施例1の方法に準じて、目的化合物を製造した。

(3) (2) の化合物を用いて、実施例409の(8) と同様の反応を行い、 表題化合物を淡黄色粉末25mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

3. 92-4. 00 (2H, m), 4. 34 (1H, d, J=11Hz), 4. 58 (1H, t, J=4. 5Hz), 5. 20 (1H, d, J=11Hz), 7. 10 (1H, m), 7. 25-7. 38 (5H, m), 7. 43-7. 50 (3H, m), 7. 86 (1H, m), 8. 08 (1H, m), 8. 20 (1H, m), 10. 2 (1H, s), 10. 5 (1H, s).

 $mass:389 (M+1)^{+}$ .

### 実施例415-423

実施例415ないし実施例423の化合物は、実施例414に準じて製造した。 実施例415

 $mass: 338 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例416</u>

mass:  $355 (M+1)^{+}$ .

### 実施例417

 $mass:369 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例418

 $mass: 375 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例419

 $mass:403 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例420

 $mass: 409 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例421

 $mass: 395 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例422

 $mass: 379 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例423

 $mass: 381 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例424-426

実施例424ないし実施例426の化合物は、実施例427に準じて製造した。

#### 実施例424

 $mass: 297 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例425

 $mass: 311 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例426

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例427

(1) 実施例 414 の化合物を11 mg、トリエチルアミン40  $\mu$  l 及び塩化メタンスルホニル10  $\mu$  l の混合物を室温で20 分攪拌した。DBU 20  $\mu$  l を加えて室温で25 分、80  $\mathbb C$  で 14 . 5時間攪拌した。反応液を室温に戻してシリカゲルで濾過し、シリカゲルをヘキサン一酢酸エチル(1:1)で洗浄した。濾液及び洗液を合わせて濃縮した。残渣をTLC (Merck Art 5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し、目的化合物 6 . 4 mg を得た。

(1) の化合物をエタノールーテトラヒドロフランの混合溶媒に溶解し、 (2)参考例3と同様の反応を行った。得られた粗生成物をTLC (Merck Ar t 5 7 4 4、クロロホルムーメタノール (20:1)) で精製し、表題化合物 3. 8 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 45 (3 H, d, J=6.6 Hz), 4. 40 (1 H, d, J=16 Hz).4. 55 (1H, q, J=6.6Hz), 5. 08 (1H, d, J=16Hz), 7. 02 (1H, ddd, J=0.9, 5. 1, 7. 2Hz), 7. 24-7. 39 (6H, m), 7. 42-7. 51 (2H, m), 7. 75 (1H, ddd. J = 2. 1. 7. 2, 8. 7Hz, 8. 13-8. 17 (2H, m), 9. 72 (1H, s), 10. 73 (1H, s).

 $mass: 373 (M+1)^{+}$ .

# 実施例428

実施例428の化合物は、実施例427に準じて製造した。 mass:  $365 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例429

- (1) 2-クロロー3-ニトロ安息香酸1.49g、濃硫酸50μ1及びメタ ノール50mlの混合物を22時間還流した。反応液をクロロホルムで希釈し、 水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥、濾過して濃縮した。粗生成物 1.56gを得た。
- (2) (1)の化合物50mg及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジ ウム9mgをテトラヒドロフラン1mlに懸濁した。脱気を行った後、トリプチ ル(1-エトキシビニル)スズ79μ l を加え、室温で1時間、50℃で2時間、 さらに2.5時間還流した。反応液を室温に戻してシリカゲルで濾過した。シリ カゲルは、ヘキサン-酢酸エチル(3:1)で洗浄し、濾液と洗液を合わせて濃

縮した。残渣をTLC(Merck Art 5744、ヘキサンー酢酸エチル(3:1)) で精製し、目的物として淡黄色油状物 53 mgを得た。

- (3) (2)の化合物 110 mgのエタノール(2 ml)溶液に1 N水酸化ナトリウム  $437 \mu$  l を加え、室温で17時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣を水4 ml に溶解してヘキサンで洗浄した。水層を濃縮して目的物 95 mg を得た。
- (4) (3) の化合物 45 mg とアニリン 18 μ 1 を用いて、実施例 409 の
- (1) と同様の反応を行い、目的物を45mg得た。
- (5) (4) の化合物 4 5 m g、濃塩酸 2 0 μ 1 及びエタノール 2 m 1 の混合物を室温で 5 0 分攪拌した。反応液を濃縮し、得られた固体をクロロホルムー酢酸エチル (3:1) で洗浄した。洗液をTLC (Merck Art 5 7 4 4、ヘキサンー酢酸エチル (3:1))で精製し、目的物を得た。
- (6) (5) の化合物及びトリエチルシラン $30\mu1$ のクロロホルム溶液を氷。 冷し、三フッ化ホウ素エーテル錯体 $23\mu1$ を加えて室温で2時間45分攪拌した。反応液をTLC(Merck Art5744、ヘキサンー酢酸エチル(3:1))で精製し、目的物を得た。
  - (7) (6)の化合物をエタノールに溶解し、参考例3と同様の反応を行った。
- (8) (7) の化合物 7 m g 及び 2 ーピリジンカルボニルアジド 1 2 m g を用いて実施例 1 の方法に準じて、反応を行った。粗生成物を T L C (Merck Art 5 7 4 4、 ヘキサンー酢酸エチル (1:1)) で精製し、表題化合物 4 m gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>s</sub>)

1. 43 (3H, d, J=6.6Hz), 5. 60 (1H, q, J=6.6Hz), 7. 05 (1H, m), 7. 24-7. 33 (2H, m), 7. 46-7. 57 (4H, m), 7. 68-7. 82 (2H, m), 8. 28-8. 33 (2H, m), 9. 92 (1H, s), 11. 3 (1H, s).
mass: 359 (M+1) +.

### 実施例430

実施例430の化合物は、実施例431に準じて製造した。 mass:339 (M+1) +.

### 実施例431

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{\epsilon})$ 

0. 98 (3H, t, J=7. 0Hz), 1. 75 (2H, m), 3. 19 (1 H, t, J=10Hz), 4. 49 (1H, t, J=10Hz), 5. 18 (2 H, m), 7. 05 (1H, m), 7. 35-7. 58 (3H, m), 7. 78 (1H, m), 8. 29 (2H, m), 9. 88 (1H, s), 10. 8 (1H, s).

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

# 実施例432-437

実施例432ないし実施例437の化合物は、実施例431に準じて製造した。 実施例432

 $mass: 387 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例433

 $mass: 341 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例434

 $mass: 311 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例435

 $mass: 417 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例436

 $mass: 417 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例437

 $mass: 417 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例438

- (1) 3-ニトロフタルイミド2.00g、エタノール800μ1を用いて実施例56に準じて、目的化合物2.11gを得た。
- (2) (1) の化合物 2. 11 gをメタノールーテトラヒドロフラン (1:4) 50 mlに溶解し-15℃に冷却したところへ、水素化ホウ素ナトリウム 360 mgを加えて 1時間攪拌した。飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて室温に戻し、水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過、濃縮した。得られた固体をヘキサンで洗浄し、目的物 1. 134 gを得た。
- (3) (2) の化合物 1 2 0 m g を用いて参考例 3 と同様の反応を行い、目的物 7 0 m g を得た。
- (4) (3) の化合物 70 m g 及び 2 ー ピリジンカルボニルアジド 65 m g を

用いて実施例1の方法に準じて、表題化合物26mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 25 (3H, t, J=7. 2Hz), 3. 42 (1H, m), 3. 71 (1

H, m), 6. 00 (1H, d, J = 9. 0Hz), 6. 63 (1H, d, J = 9)

9. 0 Hz), 7. 10 (1H, ddd, J=1.0, 5. 0, 7. 0 Hz).

7. 30 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 37 (1H, dd, J=1. 0,

7. 0 Hz), 7. 54 (1H, t, J = 7. 5 Hz), 7. 82 (1H, dd

d, J = 2.1, 7.0, 7.5 Hz), 8.36-8.39 (2H, m), 9.

98 (1H, s), 11.7 (1H, s).

 $mass: 313 (M+1)^{+}$ .

### 実施例439

実施例439は、実施例440に準じて製造した。

 $mass: 327 (M+1)^{+}$ .

### 実施例440

実施例438の化合物13mgをエタノール2mlに溶解し、pートルエンスルホン酸を触媒量加えて90℃で1時間攪拌した。反応液を濃縮し、得られた固体をヘキサン酢酸エチルで再結晶して表題化合物7.3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 01 (3H, t, J=6.9Hz), 1. 20 (3H, t, J=7.1Hz),

2. 85 (1H, m), 2. 60 (1H, m), 3. 25 (1H, m), 3. 6

4 (1H, m), 6. 15 (1H. s), 7. 04 (1H, dd, J=5. 4,

6. 6Hz), 7. 21 (1H, d, J=8. 0Hz), 7. 36 (1H, d,

J = 7. 2Hz, 7. 53 (1H, t, J = 8. 0Hz), 7. 77 (1H,

ddd, J=2. 1, 6. 6, 7. 2Hz), 8. 28 (1H, dd, J=2.

7, 5. 4 Hz), 8. 36 (1H, d, J = 8.0 Hz), 9. 97 (1H,

s), 11.8 (1H, s).

mass:  $341 (M+1)^{+}$ .

### <u>実</u>施例441-448

実施例441ないし実施例448の化合物は、実施例440に準じて製造した。 実施例441

 $mass:355 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例442</u>

 $mass: 369 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例443</u>

 $mass: 369 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例444</u>

 $mass:383 (M+1)^{+}$ .

### 実施例445

 $mass: 367(M+1)^{+}$ .

#### 実施例446

 $mass:395 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例447

 $mass: 381 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例448</u>

 $mass:403 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例449</u>

20mlを用いて実施例56に準じて、目的化合物2.27gを得た。

- (2) (1) の化合物 2. 27gを用いて実施例 438の(2) に準じて反応を行い、目的物 1. 429gを得た。
- (3) (2)の化合物827mgを用いて実施例440に準じて反応を行い、 反応液を濃縮してそのまま次の反応に使用した。
- (4) (3) の化合物を用いて参考例3と同様の反応を行い、目的物772mgを得た。
- (5) (4)の化合物 7 7 2 m g 及び 2 ーピリジンカルボニルアジド 6 0 0 m g を用いて実施例 1 の方法に準じて、表題化合物 4 4 8 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

- 1.  $52 \langle 8H, m \rangle$ , 2.  $81 \langle 3H, s \rangle$ , 4. 21 (1H, m), 6. 2 4 (1H, s), 7. 04 (1H, ddd, J=1.0, 5.0, 7.5Hz),
- 7. 23 (1H, d, J = 7.5Hz), 7. 34 (1H, dd, J = 1.0,
- 7. 0 Hz), 7. 52 (1 H, t, J = 7. 5 Hz), 7. 76 (1 H, m),
- 8. 24 (1H, m), 8. 34 (1H, m), 9. 95 (1H, s), 11.
- 6 (1H, s).

 $mass: 335 (M-MeOH)^{+}$ .

#### 実施例450

実施例449の化合物を25mgをエタノールに溶解し、実施例440に準じて反応を行い、表題化合物を18mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{5})$ 

0. 99  $\langle 3H, t, J=7.5Hz \rangle$ , 1. 55-2. 00  $\langle 8H, m \rangle$ , 2. 78  $\langle 1H, m \rangle$ , 3. 12  $\langle 1H, m \rangle$ , 4. 22  $\langle 1H, m \rangle$ , 6. 21  $\langle 1H, s \rangle$ , 7. 04  $\langle 1H, ddd, J=1.0, 5.0, 7.5Hz \rangle$ , 7.

20 (1 H, d, J=7. 5 H z), 7. 3 3 (1 H, d, J=7. 0 H z), 7. 5 1 (1 H, t, J=7. 5 H z), 7. 7 7 (1 H, m), 8. 2 7 (1 H, m), 8. 3 7 (1 H, d, J=7. 5 H z), 9. 9 6 (1 H, s), 1 1. 8 (1 H, s).

 $mass: 381 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例451-466

実施例451ないし実施例466の化合物は、実施例467に準じて製造した。 <u>実施例451</u>

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 55-1. 99 (14H, m), 4. 30 (1H, m), 4. 45 (2H, s), 7. 03 (1H, m), 7. 32-7. 50 (3H, m), 7. 76 (1H, m), 8. 15 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 28 (1H, m), 9. 73 (1H, s), 10. 7 (1H, br). mass: 379 (M+1) +.

#### 実施例452

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 10-1. 70 (12H, m), 1. 95 (1H, m), 3. 38 (2H, d), J=7. 8Hz, 4. 47 (2H, s), 7. 05 (2H, m), 7. 33-7. 51 (3H, m), 7. 78 (1H, m), 8. 08 (1H, d), J=7. 5Hz, 9. 75 (1H, s), 10. 8 (1H, br). mass: 379 (M+1).

#### 実施例453

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 10-1. 25 (4H, m), 1. 79-1. 92 (4H, m), 2. 10
-2. 22 (4H, m), 4. 12 (1H, m), 4. 45 (2H, s), 7.
05 (1H, m), 7. 33-7. 57 (3H, m), 7. 78 (1H, m),

8. 18 (1H, d, J=7. 5Hz), 8. 28 (1H, d, J=2. 1Hz), 9. 69 (1H, s), 10. 6 (1H, br).

### 実施例454

 $mass: 419 (M+1)^{+}$ .

### 実施例455

 $mass: 419 (M+1)^{+}$ .

# 実施例456

 $mass: 283 (M+1)^{+}$ .

# 実施例457

 $mass: 297 (M+1)^{+}$ .

### 実施例458

 $mass: 311 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例459

 $mass: 311 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例460</u>

 $mass:323 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例461</u>

 $mass: 337 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例462</u>

 $mass: 327 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例463

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{5})$ 

3. 62 (2H, t, J=7. 5Hz), 3. 91 (3H, s), 4. 34 (2H, t, J=7. 5Hz), 4. 60 (2H, s), 7. 02 (1H, m), 7. 38-7. 51 (3H, m), 7. 99 (1H, m), 8. 20 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 39 (1H, d, J=2. 1Hz), 9. 80 (1H, s), 11. 0 (1H, br).

#### 実施例464

 $mass: 331 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例465

 $mass: 337 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例466

 $mass: 337 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例467

- (1) 実施例449の(2)の化合物20mg、20%水酸化パラジウムー炭素触媒20mg、メタノール1ml及びテトラヒドロフラン1mlの混合物を水素気流下、室温で15時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(19:1))で精製し、目的物5mgを得た。
- (2) (1) の化合物 5 m g を用い、実施例 1 に準じて表題化合物である淡黄 色固体 2 m g を得た。

 $mass: 3.37 (M+1)^{+}$ .

### 実施例 4 6 8

実施例468の化合物は、実施例467に準じて製造した。

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

# 実施例469-492

実施例469ないし実施例492の化合物は、実施例493に準じて製造した。

### 実施例469

 $mass: 365 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例470</u>

 $mass: 369 (M+1)^{+}$ .

# 実施例471

 $mass: 387 (M+1)^{+}$ .

### 実施例472

 $mass: 401 (M+1)^{+}$ .

### 実施例473

 $mass: 407 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例474

mass:  $401 (M+1)^{+}$ .

### 実施例475

 $mass: 379 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例476</u>

 $mass:391 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例477</u>

 $mass: 325 (M+1)^{+}$ .

### 実施例478

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

### 実施例479

 $mass: 353 (M+1)^{+}$ .

### 実施例480

 $mass:353 (M+1)^{+}$ .

### 実施例481

 $mass: 401 (M+1)^{+}$ .

### 実施例482

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

### 実施例483

 $mass: 461 (M+1)^{+}$ .

### 実施例484

 $mass:353 (M+1)^{+}$ .

### 実施例485

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例486

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例487

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例488

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例489

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例490

 $mass: 387 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例491

 $mass: 401 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例492

 $mass: 379 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例493

- (1) 3-ニトロフタル酸無水物125gのテトラヒドロフラン (2.5L) 溶液を-78℃に冷却し、水素化ホウ素ナトリウム48.8gを加え、1時間攪拌した。反応液に1N塩酸を加え、室温に戻し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ワコーゲルC-200、ヘキサンー酢酸エチル (2:1) にて精製し、目的物88.4gを得た。
- (2) (1) の化合物 200 mg、3-アミノ-1-プロパノール90 mg、

モレキュラーシープス3A500mg及びテトラヒドロフラン3mlの混合物を 1 晩還流した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮後、残渣をTLC (Merch Art5744、ヘキサンー酢酸エチル(1:1))で精製し、目的物 180mgを得た。

- (3) (2) の化合物 180 mgを用い、参考例 3 に準じて目的物 139 mgを得た。
- (4) (3) の化合物 30 m g を用い、実施例 1 に準じて表題化合物 36 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 50-4. 30 (6H, m), 5. 86 (1H, s), 7. 05 (1H, t, J=5. 0Hz), 7. 19 (1H, d, J=8. 0Hz), 7. 36 (1H, d, J=6. 0Hz), 7. 53 (1H, t, J=8. 0Hz), 7. 78 (1H, t, J=8. 0Hz), 8. 32 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 38 (1H, d, J=8. 0Hz), 9. 99 (1H, s).

mass: 325 (M+1) +

### 実施例494-実施例502

実施例494ないし実施例502の化合物は、実施例493に準じて製造した。 実施例494

 $mass:339 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例495</u>

 $mass: 341 (M+1)^{+}$ 

#### 実施例496

 $mass: 341 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例497</u>

 $mass: 340 (M+1)^{+}$ .

### 実施例498

 $mass: 325 (M+1)^{+}$ .

### 実施例499

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

### 実施例500

 $mass: 387 (M+1)^{+}$ .

# 実施例501

 $mass:399 (M+1)^{+}$ .

### 実施例502

 $mass: 369 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例503-530

実施例503ないし実施例530の化合物は、実施例531に準じて製造した。

### <u>実施例503</u>

 $mass:498 (M+1)^{+}$ .

### 実施<u>例 5</u> 0 4

 $mass: 546 (M+1)^{+}$ .

### 実施例505

 $mass:558 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例506</u>

 $mass: 528 (M+1)^{+}$ .

# 実施例507

 $mass: 524 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例508</u>

 $mass: 528 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例509</u>

 $mass: 546 (M+1)^{+}$ .

# 実施例510

 $mass: 560 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例511</u>

mass:  $566 (M+1)^{+}$ .

### 実施例512

 $mass:560 (M+1)^{+}$ .

### 実施例513

 $mass: 538 (M+1)^{+}$ .

# 実施例514

 $mass:550 (M+1)^{+}$ .

### 実施例515

 $mass: 484 (M+1)^{+}$ .

### 実施例516

 $mass: 560 (M+1)^{+}$ .

### 実施例517

 $mass: 498 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例518</u>

 $mass:512 (M+1)^{+}$ .

### 実施例519

 $mass:512 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例520</u>

 $mass:560 (M+1)^{+}$ .

### 実施例521

 $mass:512 (M+1)^{+}$ .

### <u>実施例522</u>

 $mass:526 (M+1)^{+}$ .

### 実施例523

 $mass:526 (M+1)^{+}$ .

### 実施例524

 $mass:526 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例525</u>

 $mass: 526 (M+1)^{+}$ .

### 実施例526

 $mass: 526 (M+1)^{+}$ .

### 実施例527

 $mass: 546 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例528

 $mass: 560 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例529

 $mass: 538 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例530

 $mass: 599 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例531

- (1) ピコリン酸150g、ジメチルホルムアミド20ml及び塩化チオニル500mlの混合物を100℃で1時間攪拌した。反応液を0℃に冷却し、メタノール200mlを加えた後、酢酸エチルで希釈し、飽和重曹水を加えた。有機層を分離し、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-100、ヘキサン-酢酸エチル(2:1~1:1))にて精製し、目的物148gを得た。
- (2) (1) の化合物 1 8 g 及びトリプチルビニルスズ 3 5 g を用いて実施例 4 2 9 の (2) に準じて反応を行い、目的物 1 6 g を得た。
- (3) (2) の化合物 16 gを用い、実施例 300に準じて目的物 19.7 g

を得た。

(4) (3)の化合物19.7gを用い、参考例5の(1)、(2)に準じて14.1gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)

- 1. 85 (1 H, m), 2. 30-2. 90 (5 H, m), 3. 48 (1 H, q) uintet, J=7. 0 Hz, 3. 68 (2 H, d, J=7.0 Hz), 7. 20-7. 40 (5 H, m), 7. 45 (1 H, d, J=8.0 Hz), 8. 0 Hz, 8. 0 Hz
- (5) (4)の化合物 50 m g 及び実施例 493の(3)の化合物 30 m g を 用い、実施例 1 に準じて表題化合物 41 m g を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)

1. 60-4. 60 (15H, m), 5. 69 (1H, s), 6. 83 (1H, s), 6. 91 (1H, d, J=5. 0Hz), 7. 20-7. 60 (6H, m), 8. 13 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 45 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 77 (1H, s).

 $mass: 484 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例532

実施例532の化合物は、実施例531に準じて製造した。 mass:498 (M+1) +.

### <u>実施例533</u>

- (1) 3-ニトロフタルイミド2.00g及び4-ヒドロキシー2-ブタノン 1.37gを用い、実施例438の(1)、(2)に準じて目的物1.78gを 得た。
- (2) (1) の化合物 1. 78g、モレキュラーシーブス 3 Aを 5g、トリフ

ルオロ酢酸 1 m 1 及びテトラヒドロフラン 2 5 m 1 の混合物を  $1 \text{ 0 0 } \mathbb{C}$ で 1 晩攪 拌した。反応液を室温に戻して濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC -3 0 0、ヘキサンー酢酸エチル(1:1))にて精製し、目的物 9 6 3 m g を得た。

- (3) (2)の化合物963mgを参考例3に準じて目的物680mgを得た。
- (4) (3) の化合物 30 m g を用い、実施例 1 に準じて表題化合物 28 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 16 (3H, d, J=7. 0Hz), 1. 70-4. 30 (5H, m), 5. 95 (1H, s), 6. 90-8. 70 (7H, m), 10. 0 (1H, s), 11. 6 (1H, br).

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例534

 $mass: 353 (M+1)^{+}$ .

## 実施例535

 $mass: 339 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例536

 $mass: 353 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例537

mass:  $353 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例538.

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

# 実施例 5\_3\_9

- (1) 実施例493の(3)の化合物1.70g、(Boc) $_2$ O5.50g、4 $_1$ 00 $_2$ 05.50g、4 $_2$ 05.50g、4 $_3$ 00 $_3$ 00g及びテトラヒドロフラン40mlの混合物を室温で1晩攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC $_1$ 00、ヘキサンー酢酸エチル(10:1 $_2$ 1))にて精製し、目的物2.56gを得た。
- (2) (1)の化合物500mgのテトラヒドロフラン (25ml)溶液を-78℃に冷却し、ヨウ化ブチル400μl及びリチウムへキサメチルジシラジドのテトラヒドロフラン溶液 (1.0M)3.6mlを加え、徐々に室温まで温度を上げた。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン-酢酸エチル(10:1))にて精製し、目的物484mgを得た。
- (3) (2)の化合物484mg、トリフルオロ酢酸4ml及び水0.4ml の混合物を室温で10分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムク ロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン-酢酸エチル(10:1)) にて精製し、目的物249mgを得た。
- (4) (3) の化合物 50 mg を用い、実施例 1 に準じて表題化合物 48 mg を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{s})$ 

0. 61 (1H, m), 0. 63 (3H, t, J=7. 0Hz), 1. 00-3. 80 (8H, m), 3. 95 (1H, brd, J=11Hz), 4. 18 (1H, brd, J=11Hz), 4. 39 (1H, dt, J=2. 0, 11Hz), 7. 00-7. 20 (2H, m), 7. 37 (1H, d, J=7. 0Hz), 7. 5 0 (1H, t, J=8. 0Hz), 7. 78 (1H, t, J=8. 0Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 38 (1H, d, J=8. 0Hz), 10. 0 (1H, s), 11. 8 (1H, br). mass: 381 (M+1) +.

#### 実施例540

実施例 5 4 0 の化合物は、実施例 5 4 1 に準じて製造した。 mass: 498 (M+1) +.

#### 実施例541

実施例533の(3) 化合物30mg及び実施例531の(4) の化合物50mgを用い、実施例1に準じて表題化合物48mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 17 (3H, d, J=7. OHz), 1. 20-2. 90 (10H, m), 3. 66 (2H, s), 4. 21 (2H, m), 5. 94 (1H, s), 7. 0 4 (1H, d, J=5. OHz), 7. 18 (1H, s), 7. 20-7. 40 (6H, m), 7. 56 (1H, t, J=8. OHz), 8. 22 (1H, d, J=5. OHz), 8. 45 (1H, d, J=8. OHz), 9. 96 (1H, s), 11. 7 (1H, br). mass: 498 (M+1) +.

#### 実施例542-545

実施例542ないし実施例545の化合物は、実施例541に準じて製造した。 実施例542

mass:  $512 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例543

 $mass:512 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 512 (M+1)^{+}$ .

### 実施例545

 $mass: 526 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例546

- (1) 2-クロロー3-ニトロ安息香酸10.1g及びヒドラジン1水和物4. 85mlを用い、実施例121の(1)に準じて目的物9.00gを得た。
- (2) (1)の化合物 9.00gのエタノール (1 L) 溶液を封管中、150℃で15時間攪拌した。反応液を室温に戻し、析出した結晶を濾取して乾燥し、目的物 5.00gを得た。
- (4) (3) の化合物 49 m g を用い、参考例 3 に準じて目的物 25 m g を得た。
- (5) (4) の化合物 2 5 m g を用い、実施例 1 に準じて表題化合物である白色固体を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 65-1. 78 (2H, m), 1. 88-2. 11 (2H, m), 3. 39
-3. 50 (2H, m), 3. 80-3. 96 (2H, m), 7. 00-7. 1
3 (1H, m), 7. 20-7. 39 (2H, m), 7. 40-7. 49 (1H, m), 7. 75-7. 85 (1H, m), 8. 15-8. 22 (1H, m), 8.

32 (1H, s), 9. 93 (1H, s), 11. 1 (1H, s).
mass: 324 (M+1) +.

#### 実施例547

実施例546の(2)の化合物及び1,3-ジョードプロパンを用い、実施例546の(3)から(5)に準じて表題化合物である白色固体を得た。
<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

2. 49 (2H, m), 3. 55-3. 71 (2H, m), 3. 71-3. 81 (2H, m), 7. 01-7. 10 (1H, m), 7. 18-7. 22 (1H, m), 7. 28-7. 40 (2H, m), 7. 76-7. 82 (1H, m), 8. 08-8. 35 (2H, m), 9. 97 (1H, s), 11. 1 (1H, s).

#### 実施例 5 4 8

- (1) グリコール酸エチルエステル9.64g、塩化4-メトキシベンジル13.2ml、水素化ナトリウム3.89g及びジメチルホルムアミド200mlの混合物を0℃で1晩攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン-酢酸エチル(20:1))で精製し、目的物16.0gを得た。
- (2) アセトニトリル4. 11mlのテトラヒドロフラン (400ml) 溶液を-78℃に冷却し、n-プチルリチウムのヘキサン溶液 (1.6M) (46.3ml)を加えたところへ、(1)の化合物16.0gのテトラヒドロフラン (150ml)溶液を加え、-78℃から室温まで温度を上げて、原料が消失するまで攪拌した。反応液に水を加え、1N塩酸で酸性にした後、酢酸エチルで抽出した。有機層にエタノール200mlを加えたところへ、ヒドラジン1水和物20mlを加えて、1晩還流した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(98:2))で精製し、目的物13.9gを得た。

- (3) (2)の化合物 13.9g、(Boc) $_2O15.1m$  l、水素化ナトリウム 2.62g及びジメチルホルムアミド300m l の混合物を原料が消失するまで室温で攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(DコーゲルC-2 00、ヘキサンー酢酸エチル( $10:1\sim1:1$ ))で精製し、目的物 7.32g g を得た。
- (4) (3) の化合物 7.32gを用い、実施例 118の(2) に準じて目的物 4.16gを得た。
- (5) (4)の化合物4.16g、10%Pd-炭素触媒3g、メタノールーテトラヒドロフラン(1:1)140mlの混合物を水素気流下で50℃、3時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、クロロホルムーメタノール(98:2~80:20))で精製し、Boc保護体(A)602mg及び表題化合物593mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 98-1. 18 (1 H, m), 2. 20-2. 41 (2 H, m), 2. 60 -2. 78 (1 H, m), 3. 03-3. 60 (2 H, m), 4. 44 (2 H, d, J=5. 5Hz), 4. 61-4. 79 (1 H, m), 5. 29 (1 H, t, J=5. 5Hz), 6. 00 (1 H, s), 7. 26 (1 H, d, J=6. 7Hz), 7. 42 (1 H, d d, J=6. 7, 7. 9Hz), 8. 27 (1 H, d, J=7. 9Hz), 9. 41 (1 H, s), 12. 3 (1 H, s). mass: 328 (M+1) +.

#### 実施例549

(1) 実施例548の化合物510mgを用い実施例84の(1)に準じて目

的物295mgを得た。

- (2) (1)の化合物  $121 \, \mathrm{mg}$ 、1-メチルピペラジン $414 \, \mu$  1、モレキュラーシーブス 3 A 1 0 0  $\mathrm{mg}$ 、及びクロロホルムーメタノール (1:1) 4  $\mathrm{mg}$  1 の混合物を室温で 1 2 時間攪拌した。ここへ水素化ホウ素ナトリウム 4 1  $\mathrm{mg}$  を加え、原料が消失するまで攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC 3 0 0 、クロロホルムーメタノール(2 0 : 1  $\sim$  4 : 1 ))で精製し、表題化合物のラセミ体 1 3 9  $\mathrm{mg}$  を得た。
- (3) このものをHPLC (CHIRALPAK AD (ダイセル化学工業 (株))) で光学分割し、Rt=8.3 min (CHIRALPAK AD (ダイセル化学工業 (株)、0.46  $\phi$  x 25 cm)、エタノール、0.5 ml/min) (A) の化合物を表題化合物として6 mg、及びRt=11.1 min (B) の化合物を実施例550の化合物として19 mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 98-1. 13 (1 H, m), 2. 13 (3 H, s), 2. 22-2. 47 (10 H, m), 2. 51-2. 72 (1 H, m), 3. 42 (2 H, s), 3. 23-3. 60 (2 H, m), 4. 62-4. 78 (1 H, m), 5. 96 (1 H, s), 7. 26 (1 H, d, J=7. 5Hz), 7. 42 (1 H, d d, J=7. 5, 7. 9Hz), 8. 26 (1 H, d, J=7. 9Hz), 9. 44 (1 H, s), 12. 3 (1 H, s).

mass:  $410 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例550

実施例 5 5 0 の化合物を、実施例 5 4 9 の光学異性体として得た。 mass: 410 (M+1) +.

#### <u>実施例551-591</u>

実施例 5 5 1 ないし実施例 5 9 1 の化合物は実施例 5 4 9 の (2) に準じて製造した。

# <u>実施例551</u>

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 82 (6H, t, J=7.5Hz), 0. 98-1.14 (1H, m), 1. 36 (4H, dq, J=7.2, 7.5Hz), 2. 21-2.40 (2H, m), 2. 48-2.65 (2H, m), 3. 23-3.60 (2H, m), 3. 67 (2H, s), 4. 63-4.74 (1H, m), 6. 02 (1H, s), 7. 26 (1H, d, J=6.7Hz), 7. 42 (1H, dd, J=6.7, 8.0Hz), 8. 26 (1H, d, J=8.0Hz), 9. 41 (1H, s), 12. 2 (1H, s).

 $mass:397 (M+1)^{+}$ .

## 実施例552

 $mass: 383 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例553

 $mass:397 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例554

 $mass:397 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例5</u>55

mass:  $417 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例556

 $mass: 417 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 417 (M+1)^{+}$ .

# 実施例558

 $mass: 445 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例559

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 98-1. 14 (1 H, m), 1. 14 (6 H, d, J=6. 9Hz), 2. 24-2. 40 (2 H, m), 2. 59-2. 70 (1 H, m), 2. 74 (1 H, dq, J=6. 9, 6. 9Hz), 3. 22-3. 60 (2 H, m), 4. 22 (1 H, d, J=6. 0Hz), 4. 64-4. 73 (1 H, m), 5. 94 (1 H, t, J=6. 0Hz), 6. 08 (1 H, s), 6. 40 (1 H, d, J=7. 0Hz), 6. 44 (1 H, d, J=7. 1Hz), 6. 51 (1 H, s), 6. 98 (1 H, d d, J=7. 0, 7. 1Hz), 7. 26 (1 H, d, J=7. 0, 8. 2Hz), 8. 25 (1 H, d, J=8. 2Hz), 9. 40 (1 H, s), 12. 3 (1 H, s).

### <u>実施例560</u>

mass:  $445 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実</u>施例 5 6 1

 $mass: 443 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例562

 $mass: 431 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例563

 $mass: 439 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例564</u>

 $mass: 439 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例565</u>

 $mass: 443 (M+1)^+$ .

# 実施例566

 $mass: 461 (M+1)^{+}$ .

# **実施例567**

 $mass:399 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例568</u>

 $mass:399 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例569</u>

 $mass: 491 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例570</u>

 $mass: 438 (M+1)^{+}$ .

# 実施例571

 $mass: 493 (M+1)^{+}$ .

# 実施例572

 $mass: 425 (M+1)^{+}$ .

# 実施例573

 $mass: 427 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例574</u>

 $mass:500 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例575</u>

 $mass: 436 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例576</u>

 $mass: 413 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例577</u>

 $mass:506 (M+1)^{+}$ .

# 実施例578

 $mass:503 (M+1)^{+}$ .

# 実施例579

 $mass: 477 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例580</u>

 $mass: 473 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例581

 $mass: 473 (M+1)^{+}$ .

# 実施例582

 $mass: 489 (M+1)^{+}$ .

 $mass: 489 (M+1)^{+}$ .

## 実施例584

 $mass: 443 (M+1)^{+}$ .

# 実施例585

 $mass: 461 (M+1)^{+}$ .

# 実施例586

mass: 522, 524 (M+1) +.

# 実施例587

 $mass: 477 (M+1)^{+}$ .

## 実施例588

 $mass: 512 (M+1)^{+}$ .

# 実施例589

 $mass: 457 (M+1)^{+}$ .

### 実施例590

 $mass:493 (M+1)^{+}$ .

# 実施例591

 $mass: 493 (M+1)^{+}$ .

# 実施例592-595

実施例 5 9 2 ないし実施例 5 9 5 の化合物は、実施例 5 4 9 の (2) 及び (3) に準じて製造した。

### 実施例592

 $mass: 477 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例593

 $mass: 477 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例594</u>

 $mass: 477 (M+1)^{+}$ .

# 実施例595

mass:  $477 (M+1)^{+}$ .

# 実施例596

実施例662の化合物を62mg用い、実施例290に準じて表題化合物15mgを得た。

 $mass:397 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例597</u>

実施例597の化合物は、実施例596に準じて製造した。

mass: 491 (M+1) +.

#### 実施例598

実施例598の化合物は、実施例649の(2)の化合物を用い、実施例59 6に準じて製造した。

 $mass:501 (M+1)^{+}$ .

- (1) L-N-ベンジルプロリンエチルエステルを用い、実施例548の(2)
- (3)に準じて目的物を得た。

- (2) (1)の化合物623mgを用い、実施例118の(2)に準じて目的物408mgを得た。
- (3) (2)の化合物288mg及び塩酸ーメタノール5mlの混合物を室温で15分攪拌した。反応液を濃縮し、クロロホルムで希釈して飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(99:1))で精製し、表題化合物の混合物119mgを得た。
- (4) (3) の化合物をHPLCで分割し、R t = 14. 6分 (CHIRAL CEL OD (ダイセル化学工業 (株)、0.46 $\phi$ x25cm)、ヘキサンーエタノール (80:20)、0.6ml/min)の分画 (A) として表題化合物を38mg及びR t = 18.3分の分画 (B) として実施例600の化合物を39mgを得た。

 $mass: 457 (M+1)^{+}$ .

### 実施例600

実施例600の化合物は、実施例599の化合物のジアステレオマーとして得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 98-1. 04 (1 H, m), 1. 64-1. 80 (3 H, m), 2. 04 -2. 40 (4 H, m), 2. 59-2. 90 (2 H, m), 3. 16 (1 H, d, J=13Hz), 3. 42-3. 60 (3 H, m), 3. 76 (1 H, d, J=13Hz), 4. 62-4. 68 (1 H, m), 6. 09 (1 H, b r s), 7. 20-7. 36 (6 H, m), 7. 42 (1 H, dd, J=7. 9, 8. 0 Hz), 8. 26 (1 H, d, J=7. 9Hz), 9. 43 (1 H, s), 12. 4 (1 H, s).

 $mass: 457 (M+1)^{+}$ .

### 実施例601

 $D-N-ベンジルプロリンエチルエステルを用い、実施例599及び実施例600に準じて、Rt=14.0分(CHIRALCEL OD(ダイセル化学工業(株)、0.46<math>\phi$ x25cm)、ヘキサンーエタノール(80:20)、0.6ml/min)の分画(A)として表題化合物を68mg、及びRt=16.8分の分画(B)として実施例602の化合物64mgを得た。mass:457(M+1) +.

## 実施例602

実施例602の化合物は、実施例601の化合物のジアステレオマーとして得た。

 $mass: 457 (M+1)^{+}$ .

# 実施例603-607

実施例603ないし実施例607の化合物は、実施例599の(1)から(3) に準じて製造した。

#### 実施例603

 $mass:388 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例604

 $mass: 424 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例605</u>

 $mass:389 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例606

mass:  $424 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例607

 $mass:388 (M+1)^{+}$ .

### 実施例608

実施例 599 の化合物を610 mg、10% Pd -炭素触媒 300 mg、ギ酸アンモニウム 800 mg及びエタノール 15 mlの混合物を 4 時間還流した。反応液を室温に戻してセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(Silica gel 60N(spherial neutral)(関東化学(株))、クロロホルムーメタノール(98:2~5:1))で精製し、表題化合物 290 mg を得た。

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

## 実施例609

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例610

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例611

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例612</u>

実施例 6 1 2 の化合物は、実施例 5 9 9 の (1) から (3) に準じて製造した。 mass: 3 7 5 (M+1)  $^+$ .

#### 実施例613

(1) 2-クロロー3-シアノピリジン1.87gを用い、実施例118の(1) に準じて目的物1.35gを得た。

- (2) (1)の化合物818mgを用い、実施例548の(3)に準じて、N-保護体618mgを得た。
- (3) (2)の化合物294mgを用い実施例118の(2)に準じて表題化合物45mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 04-1. 20(1H, m), 2.30-2. 41(2H, m), 2.62-2. 71(1H, m), 3.28-3. 35(1H, m), 3.48-3. 59(1H, m), 4.74-4. 82(1H, m), 7.12-7. 20(1H, m), 7.33(1H, d, J=7.6Hz), 7.48(1H, dd, J=7.6Hz), 8.32(1H, d, J=7.9Hz), 8.51-8. 54(2H, m), 9.80(1H, s), 10.2(1H, s). 10.2(1H, s).

# <u>実施例614-615</u>

実施例614及び実施例615は、実施例599の(1)から(3)に準じて 製造した。

### 実施例614

 $mass: 468 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例615

 $mass: 380 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例616-619

実施例616ないし実施例619の化合物は、実施例306の(3)の化合物 及び実施例306の(2) - Bから実施例306の(3)に準じて合成した化合物を用い、実施例599の(1)から(3)に準じて製造した。

 $mass: 366 (M+1)^{+}$ .

### 実施例617

 $mass: 366 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例618

 $mass: 473 (M+1)^{+}$ .

# 実施例619

 $mass: 473 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施</u>例62<u>0</u>-621

実施例620及び実施例621の化合物は、実施例618の化合物及び実施例619の化合物を用い、実施例548の(5)に準じて製造した。

#### 実施例620

 $mass:383 (M+1)^{+}$ .

### 実施例621

 $mass:383 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例622-625

実施例622ないし実施例625の化合物は、実施例306の(3)の化合物及び実施例306の(2) - Bから実施例306の(3) に準じて合成した化合物を用い、実施例599の(1)から(3) に準じて得られたジアステレオマーの混合物をHPLC(CHIRALPAK AD(ダイセル化学工業(株)、2 φ x 25 c m))で分割を行った。

#### 実施例622

 $mass: 471 (M+1)^{+}$ .

### 実施例623

 $mass: 471 (M+1)^{+}$ .

## 実施例624

 $mass: 471 (M+1)^{+}$ .

# 実施例625

 $mass: 471 (M+1)^{+}$ .

# 実施例626

実施例626の化合物は、実施例599の(1)から(3)に準じて製造した。 mass:471 (M+1) +.

## 実施例627

実施例616の化合物は、実施例622に準じて製造した。

 $mass: 424 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例628-629

実施例628の化合物及び実施例629の化合物は、実施例622に準じて製造した。

### 実施例628

 $mass: 424 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例629

 $mass: 424 (M+1)^{+}$ .

## 実施例630

(1) 実施例599の(3)の化合物を用い、実施例610に準じて目的物を 得た。 (2) (1) の化合物  $85 \,\mathrm{mg}$ 、N - (ジェチルカルバモイル)  $-\mathrm{N}-\mathrm{J}$ トキシホルムアミド  $81 \,\mu$  1 及びクロロホルム  $2 \,\mathrm{ml}$  の混合物を  $60 \,\mathrm{C}$ で  $2 \,\mathrm{時間 }$  攪拌した。反応液を室温に戻してクロロホルムで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄して、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣を  $\mathrm{TLC}$  (Merch Art 5744、クロロホルムー  $\mathrm{J}$  タノール (10:1) で精製し、ジアステレオマーの混合物を  $\mathrm{J}$  そのものを実施例 5490 (3) と同様にして分割し、表題化合物を  $\mathrm{J}$  なの  $\mathrm{J}$  をの  $\mathrm{J}$  の化合物を  $\mathrm{J}$  の  $\mathrm{J}$  の  $\mathrm{J}$  を見た。

mass:  $395 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例631

 $mass:395 (M+1)^{+}$ .

# 実施例632

- (1) 実施例630の(1)の化合物171mgを用い、実施例295に準じてジアステレオマーの混合物70mgを得た。
- (2) (1)の化合物について実施例549の(3)と同様にして分割し、実施例632を13mg及び実施例633を26mg得た。

 $mass:381 (M+1)^{+}$ .

## 実施例633

実施例633の化合物は、実施例632のジアステレオマーとして得た。  $mass:381 (M+1)^+$ .

## 実施例634

実施例 636を42 m g 及び 1 ープチルアミン 120  $\mu$  l を用い、実施例 54 9 の (2) に準じて反応を行った後、10% 塩酸ーメタノールで処理して乾燥し、表題化合物の塩酸塩を 22 m g 得た。

 $mass: 397 (M+1)^{+}$ .

## <u>実施例635</u>

実施例635の化合物は、実施例634に準じて製造した。

#### <u>実</u>施例636

実施例639の(2)の化合物1.20gを用い、実施例84の(1)に準じて反応を行った後、実施例599の(3)に準じて表題化合物591mgを得た。mass:340(M+1) +.

# 実施例637

実施例639の(1)の化合物を用い、実施例599の(3)に準じて表題化 合物708mgを得た。

 $mass: 432 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例638

実施例638の化合物は、実施例634に準じて製造した。

#### 実施例639

- (1) 2-ベンジルオキシプロピオン酸エチルエステルを用い、実施例 <math>599 の (1) (2) に準じて目的物を得た。
- (2) (1)の化合物4.30gを用い、実施例548の(5)に準じて反応を行った。反応液に10%塩酸-メタノールを加えてBoc基の除去を行った後、酢酸エチルを加えて析出した結晶を濾取、乾燥して表題化合物2.21gを得た。mass:342(M+1)+.

# 実施例640-646

実施例640ないし実施例646の化合物は、実施例634に準じて製造した。

#### 実施例640

 $mass: 369 (M+1)^{+}$ .

# 実施例641

 $mass: 383 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例642</u>

 $mass: 445 (M+1)^{+}$ .

### 実施例643

 $mass: 409 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例644

 $mass:381 (M+1)^{+}$ .

# 実施例645

 $mass:383 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例646

 $mass: 409 (M+1)^{+}$ .

- (1) L-N-ベンジルプロリンエチルエステルを用い、実施例 5 4 8 の (2) に準じて目的物を得た。
- (2) (1)の化合物1.34g、水素化ナトリウム243mg、ヨウ化メチル0.38ml及びジメチルホルムアミド20mlの混合物を原料が消失するまで室温で攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮し

た。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、クロロホルム-メタノール(98:2))で精製し、表題化合物350mgを得た。

- (3) (2)の化合物340mgを用い、実施例118の(2)に準じて反応を行い、目的物252mgを得た。
- (4) (3) の化合物 252 mgを用い、実施例 610 に準じてジアステレオマーの混合物 86 mgを得た。このものについて実施例 549と同様の方法により分割を行い、表題化合物を20 mg及びジアステレオマーである実施例 648 の化合物を17 mg得た。

 $mass:381 (M+1)^{+}$ .

## 実施例648

実施例 648 の化合物は、実施例 647 の化合物とともに得られた。  $mass:381(M+1)^+$ .

- (1) グリコール酸エチルエステル及び臭化ベンジルを用い、実施例548の
- (1) 及び(2) に準じて目的物を合成した。
- (2) (1) の化合物 1.  $31 \,\mathrm{mg}$ 、水素化ナトリウム  $271 \,\mathrm{mg}$ 、ョウ化メチル4  $21 \,\mu$  1 及びジメチルホルムアミド  $30 \,\mathrm{ml}$  の混合物を  $0 \,\mathrm{C}$  で  $60 \,\mathrm{O}$  攪拌した。反応後通常の後処理を行い、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC -200、クロロホルムーメタノール( $99:1 \,\mathrm{C} \,\mathrm{S} \,\mathrm{S}$  : 2) )で精製し、目的物  $593 \,\mathrm{mg} \,\mathrm{E}$  得た。
- (3) (2)の化合物593mgを用い、実施例118の(2)に準じて目的物535mgを得た。

- (4) (3)の化合物を用い、実施例548の(5)、続いて実施例84の(1) に準じて目的物176mgを得た。
- (5) (4)の化合物30mg及び2-アミノインダン100mgを用い、実施例549の(2)に準じて表題化合物を31mg、実施例650の化合物を11mg及び実施例651の化合物を12mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 93-1. 10(1H, m), 2.24-2. 38(2H, m), 2.52 -2.63(1H, m), 2.67(1H, d, J=6.6Hz), 2.72(1H, d, J=6.6Hz), 3.02(1H, d, J=7.0Hz), 3.08(1H, d, J=7.0Hz), 3.28-3.58(3H, m), 3.72(3H, s), 3.74(2H, s), 4.71-4. 80(1H, m), 6.08(1H, s), 7.06-7. 18(4H, m), 7.26(1H, d, J=7.4Hz), 7.43(1H, dd, J=7.4, 7.9Hz), 8.26(1H, d, J=7.4Hz), 9Hz), 9.43(1H, s).

#### 実施例650

実施例650の化合物は、実施例649の化合物の副生成物として得られた。 mass:386 (M+1) +.

#### 実施例651

実施例 6 5 1 の化合物は、実施例 6 4 9 の化合物の副生成物として得られた。 mass: 3 4 2 (M+1) +.

#### 実施例652-656

実施例652ないし実施例656の化合物は、実施例649に準じて製造した。 実施例652

mass:  $487 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例653</u>

 $mass: 475 (M+1)^{+}$ .

# 実施例654

mass:535, 537 (M+1) +.

# <u>実施例655</u>

 $mass: 491 (M+1)^{+}$ .

# 実施例656

 $mass: 491 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例657-687</u>

実施例 6 5 7 ないし実施例 6 8 7 の化合物は、実施例 5 4 9 の (2) に準じて 製造した。

[00,00]

# <u>実施例657</u>

 $mass:383 (M+1)^{+}$ .

# 実施例658

 $mass:409 (M+1)^{+}$ .

# 実施例659

 $mass: 417 (M+1)^{+}$ .

# 実施例660

 $mass:369 (M+1)^{+}$ .

## 実施例661

 $mass:369 (M+1)^{+}$ .

### 実施例662

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 95-1. 12(1H, m), 1. 36(9H, s), 2. 22-2. 38(2H, m), 2. 62-2. 75(1H, m), 3. 23-3. 37(1H, m), 3. 42-3. 60(1H, m), 4. 10(2H, m), 4. 79(1H, dd, J=5. 9, 10Hz), 6. 47(1H, s), 7. 29(1H, d, J=7. 3Hz), 7. 45(1H, t, J=7. 3Hz), 8. 22(1H, d, J=7. 3Hz), 9. 09(3H, br), 9. 91(1H, s).  $mass: 383(M+1)^+$ .

# 実施例663

 $mass:355 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例664

 $mass:395 (M+1)^{+}$ .

## 実施例665

 $mass:381 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例666

 $mass: 341 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例667

 $mass: 324 (M+1)^{+}$ .

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 90-1. 20 (1 H, m), 1. 20-2. 00 (8 H, m), 2. 20 -2. 70 (4 H, m), 3. 00-3. 40 (1 H, m), 3. 40-3. 6 0 (1 H, m), 3. 74 (2 H, m), 4. 69 (1 H, m), 7. 25 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 7. 41 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 8. 21 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 9. 44 (1 H, b r), 12. 2 (1 H, b r).

 $mass:395 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例669</u>

mass:  $383 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例670</u>

 $mass:397 (M+1)^{+}$ .

## 実施例671

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 70-0. 95 (6H, m), 0. 95-1. 15 (1H, m), 1. 15 -1. 50 (8H, m), 2. 10-2. 70 (4H, m), 3. 10-3. 4 0 (1H, m), 3. 40-3. 60 (1H, m), 3. 66 (2H, s), 4. 70 (1H, dd, J=6. 0, 11Hz), 6. 01 (1H, br), 7. 2 7 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 43 (1H, t, J=7. 9Hz), 8. 27 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 40 (1H, s), 12. 1 (1H, br).

 $mass: 425 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例672

 $mass: 425 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例673</u>

 $mass: 439 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例674</u>

 $mass: 411 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例675</u>

 $mass: 397 (M+1)^{+}$ .

# <u>実施例676</u>

 $mass: 411 (M+1)^{+}$ .

# <u>実</u>施例677

 $mass: 445 (M+1)^{+}$ .

# 実施例678

 $mass: 445 (M+1)^{+}$ .

# 実施例679

 $mass: 445 (M+1)^{+}$ .

# 実施例680

 $mass:481 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例681

 $mass:481 (M+1)^{+}$ .

#### <u>実施例682</u>

 $mass: 437 (M+1)^{+}$ .

### <u>実</u>施例683

 $mass: 468 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例684

 $mass: 489 (M+1)^{+}$ .

# 実施例685

mass:  $484 (M+1)^{+}$ .

## 実施例686

mass:  $459 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例687

 $mass: 399 (M+1)^{+}$ .

- (1)  $2-アミノインダンの塩酸塩1.93g、臭素5.0ml及び酢酸30mlを加えて50℃で3日間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をクロロホルム50mlに溶解した。ここへ(Boc)<math>_2O4ml$ 及びトリエチルアミン15mlを加え、原料が消失するまで攪拌した。反応液を1N塩酸で洗浄し、有機層を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200)で精製し、目的物1.38gを得た。
- (2) (1)の化合物1.38gを用い、実施例599の(3)に準じて目的物553mgを得た。
- (3) (2) の化合物14g、プロモ酢酸エチル5.85ml、トリエチルアミン14.7ml及びトルエン100mlの混合物を室温で1晩攪拌した。反応

液をエーテルー酢酸エチルで希釈し、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をクロロホルム150mlに溶解し、( $Boc)_2O12.6ml$ 加えて原料が消失するまで室温で攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサンー酢酸エチル)で精製し、目的物11.68gを得た。

- (4) (3)の化合物10.13gを用い、実施例548の(2)に準じて目的物1.95gを得た。
- (5) 3-ヒドロキシー2-ブタノンを用いて実施例533の(1)から(3)に準じて合成したアミン及び(4)の化合物を用い、実施例118の(2)に準じてウレア体を得た。
- (6) (5) の化合物を4N塩酸-ジオキサンで処理してBoc保護基を除去し、表題化合物を得た。

mass: 551, 553 (M+1) +.

#### 実施例689-690

実施例689及び実施例690の化合物は、実施例688に準じて製造した。 実施例689

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 78-1. 20 (7H, m), 2. 24-2. 78 (4H, m), 2. 89 -3. 10 (2H, m), 3. 40-3. 59 (1H, m), 3. 72 (2H, s), 4. 10-4. 22 (1H, m), 4. 78 (1H, s), 6. 10 (1H, brs), 7. 27 (1H, d, J=6. 5Hz), 7. 29 (1H, d, J=7. 7Hz), 7. 35 (1H, d, J=6. 5Hz), 7. 40 (1H, s), 7. 48 (1H, dd, J=7. 7, 8. 5Hz), 8. 32 (1H, d, J=8. 5Hz), 9. 55 (1H, s), 12. 1 (1H, brs). mass: 565, 567 (M+1) +.

### <u>実施例690</u>

mass: 551, 553 (M+1)  $^{+}$ .

#### 実施例691-692

実施例691及び実施例692の化合物は、実施例693に準じて製造した。 実施例691

 $mass: 548 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例692

 $mass: 474 (M+1)^{+}$ .

## 実施例693

- (1) 実施例120の化合物54mg、トランス-1,4-ジアミノシクロヘキサンのモノBoc保護体(トランス-1,4-ジアミノシクロヘキサン、(Boc)<sub>2</sub>O及びクロロホルムを用い、通常の方法に従い合成した)56mgを用い、実施例409の(1)に準じて目的物61mgを得た。
- (2) (1)の化合物61mgを用い、実施例548の(2)に準じて目的物37mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

8. 48 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 20-9. 40 (1H, br), 9. 84 (1H, s). mass: 514 (M+1) +.

## <u>実施例694-700</u>

実施例694ないし実施例700の化合物は、実施例693に準じて製造した。 実施例694

 $mass: 490 (M+1)^{+}$ .

# 実施例695

 $mass: 514 (M+1)^{+}$ .

## 実施例696

 $mass: 514 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例697

 $mass: 560 (M+1)^{+}$ .

# 実施例698

 $mass:527 (M+1)^{+}$ .

# 実施例699

 $mass: 536 (M+1)^{+}$ .

# 実施例 7.00

 $mass:528 (M+1)^{+}$ .

# 実施例701

実施例703の化合物を100mg用い、実施例118の(4)に準じて表題

化合物69mgを得た。

 $mass: 298 (M+1)^{+}$ .

## 実施例702

- (1) 3-アミノー4-エトキシカルボニルピラゾールを用い、実施例703 に準じて目的物を得た。
- (2) (1)の化合物300mgを用い、実施例118の(4)に準じて表題 化合物を得た。

 $mass: 370 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例703

- (1) 3-アミノピラゾール3.00g、臭化ベンジル5.60g、水素化ナトリウム1.72g及びジメチルホルムアミド<math>30m1の混合物を室温で3時間 攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。 有機層を硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン-酢酸エチル( $3:1\sim1:1$ )にて精製し、目的物を2.87g得た。
- (2) (1) の化合物 2. 89 g を用い、実施例 118の(2) に準じて表題 化合物 989 m g を得た。

 $mass:388(M+1)^{+}$ .

## 実施例704

(1) 実施例702の(1)の化合物300mgのテトラヒドロフラン (20 ml)溶液を0℃に冷却し、水素化リチウムアルミニウム30mgを加え30分 攪拌した。反応液に1N塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン-酢酸エチル

(1:1~1:2) にて精製し、表題化合物248mgを得た。

mass: 418 (M+1) +.

## 実施例705

3-アミノ-1-メチルピラゾール100mgを用い、実施例118の(2)に準じて表題化合物196mgを得た。

 $mass: 312 (M+1)^{+}$ .

# 実施例706

- (1) 参考例3の化合物280mgのクロロホルム(5ml)溶液に塩素ガスを吹き込み、生成した濾取した。このものを水酸化ナトリウム水溶液及びクロロホルムの混合物に溶解し、有機層を分離して濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(10:1))で精製し、モノクロロ体(A)を84mg及びジクロロ体(B)を66mg得た。
- (2) (1) Aの化合物 4 2 m g を用い実施例 1 に準じて表題化合物である 白色結晶を得た。

 $mass: 343 (M+1)^{+}$ .

- (1) 参考例3の化合物2.02gのクロロホルム溶液を-20℃に冷却し、 臭素1.16mlを加え、10分攪拌した。反応液を室温に戻し、析出した固体 を濾取した。このものを水酸化ナトリウム水溶液及びクロロホルムの混合物に溶 解し、有機層を分離して濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール (99:1) にて精製し、 モノブロモ体 (A) を1.30g及びジブロモ体 (B) を1.14g得た。
- (2) (1) Aの化合物 1. 0 3 g を用い、実施例 1 に準じて表題化合物 1. 2 4 g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 98-1. 14 (1 H, m), 2. 22-2. 40 (2 H, m), 2. 43 -2. 60 (1 H, m), 3. 27-3. 40 (1 H, m), 3. 49-3. 6 0 (1 H, m), 4. 73-4. 80 (1 H, m), 7. 06 (1 H, dd, J = 7. 2, 12 Hz), 7. 26 (1 H, d, J = 8. 7 Hz), 7. 59 (1 H, d, J = 8. 4 Hz), 7. 79 (1 H, ddd, J = 2. 1, 8. 7, 1 2 Hz), 8. 30 (1 H, dd, J = 2. 1, 7. 2 Hz), 8. 26 (1 H, d, J = 8. 4 Hz), 10. 0 (1 H, s), 11. 3 (1 H, s). mass: 387, 389 (M+1) +.

## 実施例708

実施例707の(1)-Bの化合物を用い、実施例1に準じて表題化合物を得た。

mass: 467, 469 (M+1)<sup>+</sup>.

# 実施例709

実施例7.06の(1) - Bの化合物37mgを用い実施例1に準じて表題化合物を得た。

 $mass: 378 (M+1)^{+}$ .

- (1) 4-ニトロー1, 2-ベンゾイソチアゾールー3-オン 1, 1, -ジオキシド100mg及び2-プロパノール67 $\mu$ 1を用い、実施例56に準じて2種の化合物の混合物として淡黄色固体121mgを得た。
- (2) (1) の混合物30mgを用い、参考例3に準じて反応を行った。粗生成物をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(80:1)) で精製し、N-アルキル体(A)を6mg及びO-アルキル体(B)を20mg得た。

(3) (2) - Aの化合物 6 m g を用い、実施例 1 に準じて表題化合物である 白色固体 2 m g を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)

1. 65 (6H, d, J=7. 8Hz), 4. 55 (1H, dq, J=7. 8, 7. 8Hz), 6. 95 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 04 (1H, t, J=6. 3Hz), 7. 47 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 61 (1H, br), 7. 66-7. 78 (1H, m), 8. 47 (1H, d, J=5. 7Hz), 9. 00 (1H, d, J=8. 4Hz), 13. 1 (1H, br). mass: 361 (M+1) +.

#### 実施例711

実施例710の(2)-Bの化合物75mgを用い、実施例1に準じて表題化合物である淡黄色固体93mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)

1. 45 (6H, d, J=6Hz), 5. 49 (1H, dq, J=6, 6Hz), 6. 85 (1H, d, J=8. 1Hz), 7. 03-7. 07 (1H, m), 7. 59-7. 75 (3H, m), 8. 27-8. 30 (1H, m), 8. 36 (1H, d, J=9. 3Hz), 11. 8 (1H, br). mass: 361 (M+1) +.

#### 実施例712-713

実施例712ないし実施例713の化合物は、実施例710及び実施例711 に準じて製造した。

#### 実施例712

 $mass: 387 (M+1)^{+}$ .

# 実施<u>例713</u>

 $mass: 387 (M+1)^{+}$ .

#### 実施例714

実施例711の化合物55mgをテトラヒドロフラン4mlに溶解し、水素化ホウ素ナトリウム17mgを加えて室温で30分攪拌した。反応液に飽和重曹水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(80:1))で精製し、表題化合物である白色固体5mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

4. 41 (2H, br), 7. 04 (1H, t, J=6Hz), 7. 40 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 47 (1H, d, J=8. 1Hz), 7. 56 (1H, t, J=8. 1Hz), 7. 75-7. 87 (2H, m), 8. 25-8. 33 (2H, m), 9. 84 (1H, s), 10. 9 (1H, br). mass: 305 (M+1) +.

#### 実施例715

実施例714の化合物を5mg及び2-プロパノール7μ1を用い、実施例56に準じて、表題化合物である白色固体3mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC  $^{1}$ <sub>3</sub>)

1. 46 (3H, t, J=7. 2Hz), 4. 47 (2H, q, J=7. 2Hz), 4. 94 (2H, s), 6. 83 (1H, d, J=8. 1Hz), 7. 04 (1H, t, J=8. 4Hz), 7. 54 (1H, d, J=6. 9Hz), 7. 61 (1H, t, J=8. 1Hz), 7. 73 (1H, t, J=8. 7Hz), 7. 97 (1H, s), 8. 33 (1H, d, J=3. 3Hz), 8. 46 (1H, d, J=7. 8Hz), 12. 5 (1H, s). mass: 377 (M+1) +.

#### (参考例)

# 参考例1

9-フルオレノン-4-カルボン酸10.0g(44.6mmol)、塩化チオニル50mlおよびジメチルホルムアミド1mlの混合物を1時間還流した。 反応液を濃縮し目的とする酸塩化物を黄色固体として得た。このものは精製せずに次の反応を行った。

アジ化ナトリウム4.06g(62.5mmol)を水50mlに溶解し氷冷したところへ、上記酸塩化物をテトラヒドロフラン200mlに懸濁させたものを一気に加え、同温度で反応液を1時間攪拌した。反応液をテトラヒドロフラン一酢酸エチル(10:1)で抽出し、有機層を分離し、飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウムで乾燥した。濾液を濃縮し、析出した結晶を濾過して目的化合物を10.3g得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 7. 29-7. 43 (2H, m), 7. 56 (1 H, dt, J=7. 7Hz, 1. 3Hz), 7. 75 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 90 (1H, dd, J=7. 3Hz, 1. 3Hz), 8. 02 (1H, dd, J=7. 9Hz, 1. 2Hz), 8. 43 (1H, d, J=7. 9Hz). mass: 250 (M+1)  $^{+}$ .

## 参考例2

- (1) 2-クロロー3-ニトロ安息香酸2g(10.0mmol)と塩化チオニル(30ml)を室温にて混合し、4-ジメチルアミノピリジン122mg(1.00mmol)を加え、反応液を12時間還流した。反応液を濃縮し酸クロライドの粗生成物を得た。ピロール3.5ml(50.0mmol)とトリエチルアミン7.0ml(50.0mmol)の塩化メチレン(80ml)溶液に上記酸クロライドを室温にて加え、反応液を同温度にて6時間攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濃縮し粗生成物を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン一酢酸エチル、1:0~7:3)にて精製し、黄色油状物2.43gを得た。
  - (2) (1) で得られた黄色油状物 2. 40g (9.60mmol) のジメチ

ルアセトアミド(180ml)溶液に酢酸カリウム1.80g(19.2mmol)を加えて系内を窒素で置換した。ここへテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム1.10g(0.960mmol)を室温で加え130℃で反応液を1晩攪拌した。反応液を酢酸エチルーエーテル(1:2)で希釈し水、飽和食塩水で順次洗浄、硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濃縮し粗生成物を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンークロロホルム、1:0~1:1)で精製し褐色固体の化合物2.24gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 6. 34 (1H, t, J=3. 2Hz), 7. 1 0 (1H, dd, J=3. 3Hz, 0. 85Hz), 7. 21 (1H, m), 7. 35 (1H, dd, J=8. 3Hz, 7. 3Hz), 7. 94 (1H, dd, J=7. 3Hz, 1. 0Hz), 8. 28 (1H, dd, J=8. 5Hz, 1. 0Hz).

# 参考例3

参考例2の化合物2.24gのメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)8 0ml溶液に10%パラジウム炭素触媒0.200gを室温で加え、反応液を水 素気流下、室温にて12時間攪拌した。不溶物をセライト濾過し、濾液を濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタ ノール、1:0~98:2~95:5)にて精製し、褐色固体の化合物(参考例 3の化合物)1.03gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 0. 80-0. 93 (1H, m), 2. 10 -2. 30 (2H, m), 2. 43-2. 51 (1H, m), 3. 18-3. 2 4 (1H, m), 3. 38-3. 47 (1H, m), 4. 50 (1H, dd, J=10Hz, 5. 5Hz), 5. 34 (2H, s), 6. 72 (1H, d, J=7. 9Hz), 6. 76 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 11 (1H, t, J=7. 6Hz).

#### 参考例4

(1)窒素気流下、エタノール(90ml)を氷冷したところヘナトリウム5

00mg (22mmol) を加え、反応液を室温で50分攪拌した。反応液を氷冷し、4-[2-[[(1、1-ジメチルエチル)ジフェニルシリル]オキシ]エチル]-2-ピリジンカルボニトリル45g (120mmol)のエタノール(150ml)溶液を15分かけて加え、反応液を室温に戻して4時間攪拌した。反応液に氷冷下1N塩酸120ml(120mmol)を加えて酸性にした後、さらに同温度で反応液に水50mlを加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、1N水酸化ナトリウム、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濃縮し褐色オイルを得た。シルカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン一酢酸エチル、2:1~1:1)にて精製し、黄色オイル42gを得た。
「H-NMR (CDCl3) る:1.00(9H, s), 1.45(3H, t, J=7.0Hz), 2.89(2H, t, J=6.3Hz), 3.90(2H, t, J=6.3Hz), 4.49(2H, q, J=7.0Hz), 7.28(1H, d, J=4.9Hz), 7.32-7.45(6H, m), 7.55(4H, dd), 7.99(1H, s), 8.62(1H, d, J=5.6Hz).

# <u>参考例 5</u>

- (1) 参考例4の化合物13g(32mmol)のメタノール(200ml) 溶液にヒドラジン1水和物7.8ml(160mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で19時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和食塩水で洗浄した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮し黄色オイル14gを得た。このものは精製せずに次の反応に用いた。
- (2) (1) で得られた化合物のクロロホルム (100ml) 溶液を氷冷し、1N塩酸97ml (97mmol) および亜硫酸ナトリウム4.5g (65mmol) を加え、同温度で反応液を40分攪拌した。反応液にクロロホルムを加え有機層を分離、硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮し黄色オイル14gを得た。このものは精製せずに次の反応に用いた。
  - (3) (2) で得られた化合物14g (32mmol) のテトラヒドロフラン

(200 ml) 溶液に参考例3の化合物2.00g(10.6 mmol) を室温にて加え、反応液を95 $^{\circ}$ で2.5時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、1:1 $^{\circ}$ 1:2) にて精製し、淡黄色結晶8.0gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 1. 01 (9H, s), 1. 22-1. 37 (1H, m), 2. 33-2. 47 (2H, m), 2. 58-2. 65 (1H, m), 2. 81 (2H, t, J=6. 3Hz), 3. 45 (1H, t, J=10Hz), 3. 78 (1H, dt), 3. 90 (2H, t, J=6. 3Hz), 4. 80 (1H, dd), 6. 53 (1H, s), 6. 82 (1H, d, J=5. 2Hz), 7. 30-7. 47 (8H, m), 7. 53-7. 58 (5H, m), 8. 07 (1H, d, J=4. 2Hz), 8. 32 (1H, d, J=7. 3Hz), 12. 0 (1H, s).

# 参考例6

参考例5の化合物8.0g(14mmol)をクロロホルム50mlに溶解したところへパラホルムアルデヒド71.44g(2.38mol)とtertーブチルアミン250ml(2.38mol)を室温で攪拌して調製したイミン50mlおよび濃硫酸1滴を加え、反応液を95℃で3日間攪拌した。反応液を濃縮し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン−酢酸エチル、3:1~1:1~1:2)にて精製し、無色粉末7.0gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 0. 98 (9H, s), 0. 98-1. 02 (1 H, m), 1. 28 (9H, s), 2. 20-2. 35 (3H, m), 2. 80 (2H, t, J=6. 0Hz), 3. 33-3. 42 (1H, m), 3. 64-3. 73 (1H, m), 3. 86 (2H, t, J=7. 2Hz), 4. 67 (1H, d, J=12Hz), 4. 73-4. 80 (1H, m), 4. 85 (1H, d, J=8. 8Hz), 5. 05-5. 15 (1H, br), 5. 43-5. 5 (1H, br), 6. 86 (1H, d, J=5. 6Hz), 7. 30-7. 4 (6H, m), 7. 49 (1H, dd), 7. 54-7. 60 (5H, m), 7. 76 (2H, d, J=12Hz), 8. 23 (1H, d, J=4. 8Hz).

# 参考例7

参考例6の化合物2.00gをテトラヒドロフラン(20m1)に溶解し、フッ化テトラーnーブチルアンモニウムのテトラヒドロフラン溶液(1.0M)3.50ml(3.50mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を合わせて飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥濾過した。濾液を濃縮し析出した結晶を濾取した。濾液を濃縮しシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、1:2~0:1~クロロホルムーメタノール、50:1)にて精製した。先に濾取した結晶と合わせて目的化合物を700mg得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1. 2-1. 35 (1H, m), 1. 30 (9H, s), 2. 20-2. 40 (3H, m), 2. 83 (2H, t, J=6. 6Hz), 3. 33-3. 45 (1H, m), 3. 61-3. 74 (1H, m), 3. 78 (2H, t, J=6. 6Hz), 4. 64-4. 89 (3H, m), 5. 07-5. 20 (1H, m), 5. 42-5. 55 (1H, m), 6. 91 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 45-7. 59 (2H, m), 7. 74-7. 81 (2H, m), 8. 28 (1H, d, J=5. 3Hz).

## 参考例8

- (1) 参考例7の化合物190mgをクロロホルム2mlに溶解しトリフェニルホスフィン146mg(0.56mmol)、ジフェニルリン酸アジド0.12ml(0.56mmol)およびジエチルアゾジカルボキシレートのトルエン溶液(40%)0.24ml(0.55mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で15時間攪拌した。反応液に水を加えて酢酸エチルで抽出した。有機層を合わせて水、飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、19:1)で精製し、淡黄色不定形物130mgを得た。
  - (2) (1) で得られた化合物130mgをメタノールーテトラヒドロフラン

(1:1) 2mlに溶解し、室温で10%パラジウム炭素触媒130mgを加え 水素気流下、反応液を同温度で2時間攪拌した。不溶物をセライトで濾過し濾液 を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、19: 1) で精製し表題化合物を淡黄色油状物として32mgおよび実施例109の化 合物80mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 1. 23-1. 35 (1H, m), 1. 2 9 (9H, s), 2. 21-2. 41 (3H, m), 2. 89 (2H, brt), 3. 00 (2H, brt), 3. 34-3. 41 (1H, m), 3. 62-3. 71 (1H, m), 4. 65 (1H, d, J=12Hz), 4. 73-4. 80 (1H, m), 4. 83 (1H, d, J=12Hz), 5. 00-5. 20 (1H, br), 5. 40-5. 50 (1H, br), 6. 81 (1H, d, J=5. 6Hz), 7. 50 (2H, t), 7. 71 (2H, d, J=8. 8Hz), 8. 26 (1H, d, J=5. 6Hz).

# <u>参考例 9</u>

実施例81の化合物800mgをピリジン25mlに溶解し、室温にて塩化メタンスルホン酸0.263ml (3.40mmol)を加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。不溶物を濾過し濾液を濃縮した。残渣をジメチルホルムアミドに溶解し、室温にてアジ化ナトリウム295mg (4.54mmol)を加え、反応液を80℃で30分攪拌した。反応液を室温に戻して水を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、1:2~0:1)にて精製し目的物265mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1. 23-1. 37 (1H, m), 2. 33-2. 51 (2H, m), 2. 57-2. 67 (1H, m), 2. 90 (2H, t, J=6. 4Hz), 3. 46 (1H, dt, J=10Hz, 3. 2Hz), 3. 6 1 (2H, t, J=6. 4Hz), 3. 77 (1H, q), 4. 77-4. 84 (1H, m), 6. 81 (1H, s), 6. 90 (1H, d, J=6. 4Hz), 7. 50 (1H, t, J=8. 0Hz), 7. 57 (1H, d, J=4. 8Hz),

8. 17 (1H, d, J=4. 8Hz), 8. 34 (1H, d, J=7. 2Hz), 8. 76 (1H, s).

#### 参考例10

- (1) pーニトロベンゼンスルホニルクロリド5.00g(22.6mmol)のクロロホルム(50ml)溶液を氷冷したところへ、トリエチルアミン4.72ml(33.8mmol)および2,4ージメトキシベンジルアミン5.05g(30.1mmol)を加え、反応液を室温で1時間攪拌した。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を合わせて1N塩酸、飽和重曹水、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過し、濾液を濃縮した。このものは精製を行わずに次の反応を行った。
- (2) (1) で得られた化合物 1. 12 g と参考例 7 の化合物 1. 00 g をク ロロホルム10mlに溶解し、トリフェニルホスフィン758mg (2.89m mol) とジエチルアゾジカルボキシレートのトルエン溶液 (40%) 1.26 ml(2.89mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で15時間攪拌した。 反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサンー酢酸 エチル、1:2~1:4) で精製し黄色不定型物1.54gを得た。  $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>s</sub>)  $\delta:1.20-1.40$  (1H, m), 1.30 (9 H, s), 2. 20-2. 43 (3H, m), 2. 74 (2H, t, J=7. 6 Hz), 3. 33-3. 45 (3H, m), 3. 61 (3H, s), 3. 67-3. 73 (1H, m), 3. 73 (3H, s), 4. 36 (2H, s), 4. 6 6 (1 H, d, J = 1 2 Hz), 4. 71-4. 80 (1 H, m), 4. 84 (1 H, d, J=12Hz), 6. 29 (1H, d, J=4.0Hz), 6. 40 (1 H, dd, J = 8.0 Hz, 4.0), 6.73 (1H, d, J = 4.0 Hz), 7. 16 (1H, d, J=8.0Hz), 7. 43-7. 57 (3H, m), 7. 67 (2H, t), 7.77 (1H, d, J=8.0Hz), 7.80 (2H.d, J=8.0Hz), 8.19-8.22 (3H, m).

# <u>参考例11</u>

参考例10の化合物750mgをジメチルホルムアミド7.5mlに溶解し、室温にて炭酸ナトリウム290mg(2.74mmol)とチオフェノール0.120ml(1.17mmol)を反応液に加え、さらに反応液を室温で4日間 攪拌した。不溶物を濾過し濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、50:1~9:1~4:1)にて精製し 淡黄色不定型物を350mg得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1. 30 (10H, s), 2. 10-2. 37 (3 H, m), 2. 75-2. 90 (4H, m), 3. 34-3. 43 (1H, m), 3. 73-3. 77 (9H, m), 4. 67 (1H, d, J=9. 6Hz), 4. 77 (1H, dd), 4. 85 (1H, d, J=9. 6Hz), 5. 05-5. 15 (1H, br), 5. 40-5. 50 (1H, br), 6. 39 (2H, d, J=8. 0Hz), 6. 87 (1H, d, J=6. 4Hz), 7. 09 (1H, dd), 7. 47-7. 57 (2H, m), 7. 75 (2H, d, J=6. 4Hz), 8. 25 (1H, d, J=4. 8Hz).

## (製剤化例)

以下に本発明の化合物の製剤化例を示すが、本発明の化合物の製剤化は、本製剤化例に限定されるものではない。

## 製剤化例1

実施例131の化合物 45(部)

重質酸化マグネシウム 15

乳糖 75

を均一に混合して350μm以下の粉末状又は細粒状の散剤とする。この散剤を カプセル容器に入れてカプセル剤とした。

#### 製剤化例2

実施例131の化合物 45(部)

澱粉 15

乳糖 16

結晶性セルロース 21

ポリビニルアルコール 3

蒸留水30

を均一に混合した後、破砕造粒して乾燥し、次いで篩別して $1410\sim177\mu$ mの大きさの顆粒剤とした。

# 製剤化例3

製剤化例2と同様の方法で顆粒剤を作った後、この顆粒剤96部に対してステアリン酸カルシウム4部を加えて圧縮成形し、直径10mmの錠剤を作製した。

# 製剤化例4

製剤化例2の方法で得られた顆粒剤の90部に対して結晶性セルロース10部及びステアリン酸カルシウム3部を加えて圧縮成形し、直径8mmの錠剤とした後、これにシロップゼラチン、沈降性炭酸カルシウム混合懸濁液を加えて糖衣錠を作製した。

# 製剤化例 5

実施例131の化合物0.6(部)

非イオン系界面活性剤2.4

生理的食塩水97

を加温混合してからアンプルに入れ、滅菌を行って注射剤を作製した。

# 産業上の利用可能性

本発明によれば、本発明化合物は、腫瘍細胞に対して、顕著な増殖阻止作用を示すことから、悪性腫瘍の治療を目的とする C d k 4 及び/又は C d k 6 阻害剤等を提供することができる。 本発明によれば、本発明化合物は、腫瘍細胞に対して、顕著な増殖阻止作用を示すことから、悪性腫瘍の治療を目的とする新規 C

dk4及び/又はCdk6阻害剤等を提供することができる。

特許出願人 萬有製薬株式会社

15

20

25

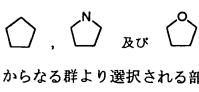
# 請求の範囲

(1) 一般式(I)

$$\begin{array}{c} R_1 \\ X = Z \\ R_3 \\ R_4 \\ R_5 \end{array} + HN \begin{array}{c} H \\ N \\ A\Gamma \end{array} (I)$$

1) 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオ キシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル 基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ 基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級ア ルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低 級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイル オキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミ ノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級ア ルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ 基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキ ルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される 置換基並びに式:Y,-W,-Y2-R。(式中、R,は、水素原子又は該置換基を 適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しく

は低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さらには



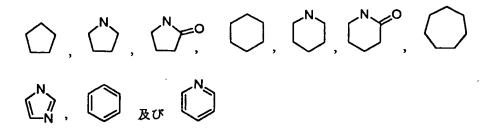
からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有し ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキ 5 サゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル 基、インドリジニル基、イソチアソリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキ サゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピ ラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒ ドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベ 10 ンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリ アゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、 ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基 及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ 15 ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 される脂肪族複素環基、Wıは、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。N  $R_a$ ,  $SO_2NR_a$ ,  $N(R_a)SO_2NR_s$ ,  $N(R_a)SO_2$ ,  $CH(OR_a)$ , C20 ONR, N (R, CO, N (R, CONR, N (R, COO, N (R, C SO, N (R<sub>q</sub>) COS, C (R<sub>q</sub>) = CR<sub>r</sub>, C $\equiv$ C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR COC (S) NR CSC (O) CSC (O) NR ZはC (O) O(ここにおいて、R。及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低 級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 25 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ

25

カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ ルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、 ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低 級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、 低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ト リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイ ルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は 10 該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若 しくはアラルキル基を示す)、Y、及びY。は、同一又は異なって、単結合又は該 2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状 の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基 であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい含窒素 15 複素芳香環基、

2) 低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、が低級アルキルカルバモイルオキシ基、が低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、シののでは一般アルキルアシーニーがでは一般アルキルを、がでは一般アルキルを、がでは一般アルキルを、がでは一般アルキルを、がでは一般アルキルを、がでは一般アルカノイルアミノを、アロイルアミノを、低級アルキルスルカノイルアミノを、アロイルアミノを、ないキルスルカノイルアミノを、ないまりでは一般アルキルスルホニルを、は一般アルカノイルアミジノ低級アルキルをからなる群より選択される置換基(以下、環上置換基と略す。)が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子

とともに一緒になって、



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する含窒素複素芳香環基又は3)式: $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する含窒素複素芳香環基、X 及び2は、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合 する、R、又はR。及び/若しくはR。と一緒になって、CH又は窒素原子、Yは、 10 CO、SO又はSO2、R1は、水素原子若しくは式:Y3-W2-Y4-R(式中、 R。は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリー ル基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル 基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エ 15 チレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリ ミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、 ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチ リジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、 20 チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリア

25

ゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群よ り選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル 基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、 ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ 基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群よ り選択される脂肪族複素環基、W2は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、S  $O_2$ ,  $NR_1$ ,  $SO_2NR_1$ ,  $N(R_1)SO_2NR_2$ ,  $N(R_1)SO_2$ , CH(OR) $(R_1)$ , CONR,  $(R_2)$  CO,  $(R_1)$  CONR,  $(R_2)$  COO,  $(R_3)$  $(CSO, N(R_1)COS, C(R_2) = CR_1, C \equiv C, CO, CS, OC(O),$ OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O) 、SC (O) NR,又はC (O) 10 O(ここにおいて、R,及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、水酸基、 シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミ ル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 15 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモ イルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ト リ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級 アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニ オ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級ア ルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし 3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示 す)、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低 級アルキレン基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水酸基、シア ノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、

15

20

低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、 シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カル バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低 級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキ ル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモ イルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ 低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノ イルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスル ホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_5$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する) で示される置換基から なる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる 置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成 し、R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキ ル基、低級アルコキシ基若しくは式:Y,-W,-Y,-R,(式中、R,W,X) 。及びY」は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、R。及びR。の何 れか一方が、R<sub>1</sub>及びXと共に一緒になって形成する、

並びに

(b) 
$$\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$$
 ,  $\stackrel{\mathsf{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\mathsf{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\mathsf{N}}{\triangleright}$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 25 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、

酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合する2、R、及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からな る群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級ア 5 ルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、シ アノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル 基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル 基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル 10 キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモ イルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ト リ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級 15 アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニ オ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級ア ルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: Y,-W,-Y2-20  $R_{s}$ (式中、 $R_{s}$ 、 $W_{1}$ 、 $Y_{1}$ 及び $Y_{2}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基 からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる 置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよ いシクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、 イソキノリル基、イソインドリル基、インダブリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、、 25 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、 キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリ ル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾ リル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、

ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

10 並びに

15

20

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成し、 $R_4$ 及び $R_5$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しくは式: $Y_3-W_2-Y_4-R_1$ (式中、 $R_4$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ体級アルキルカルバモイル基、近級アルキルカルバモイル基、ガルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、近級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低

級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルホニルを、低級アルキルスルホニルを、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、式 --- は、単結合又は二重結合を示す]で表される化合物又はその塩。

## (2) 一般式(I-a)

10

20

25

$$R_{1a}$$
  $R_{2a}$   $R_{3a}$   $R_{3a}$   $R_{4a}$   $R_{5a}$   $R_{5a}$   $R_{5a}$ 

[式中、Ar」は、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル 基、チアゾリル基、ピラゾリル基及びイミダゾリル基からなる群から選択される 15 含窒素複素芳香環基であって、

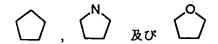
1') 低級アルキル基、水酸基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基及び低級アルキルスルホニルアミノ基からなる群より選択される置換基並びに式:Y<sub>1</sub>a-W<sub>1</sub>a-Y<sub>2</sub>a-R<sub>p</sub>a(式中、R<sub>p</sub>a は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、

さらには

15

20

25



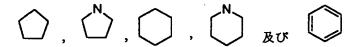
からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有し ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキ サゾリル基、イソキノリル基、インドリル基、エチレンジオキシフェニル基、ピ 5 リジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノリル基、ベン ゾイミダゾリル基、チアゾリル基、チエニル基及びトリアゾリル基からなる群よ り選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル 基、テトラヒドロピリジル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル 基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基及びテト 10 ラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基、Wiaは、 酸素原子、硫黄原子、NRaa、SO2NRaa、N(Raa)SO2、CONRaa、N  $(R_{a})$  CO, N  $(R_{a})$  COO, C  $(R_{a})$  =  $CR_{a}$ , OC (O), OC (O)NR。。又はC(O)O(ここにおいて、R。。及びR、。は、水素原子若しくは低級 アルキル基、シクロ低級アルキル基、水酸基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級 アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低 級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキ ル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミ ノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、 低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低 級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基及び低級アルキルスルホニルアミノ 基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していて もよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y1a及び Y<sub>2</sub>は、同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個 有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示され る置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又 は異なる置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、

15

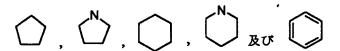
20

25

2')低級アルキル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニルを、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキルを、ジ低級アルキルアミノ低級アルキルを、ジ低級アルカノイルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群より選択される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される 5 員ないし 6 員環を形成する含窒素複素芳香環基又は 3 )式: $Y_{1a}-W_{1a}-Y_{2a}-R_{pa}$ (式中、 $Y_{1a}$ 、 $W_{1a}$ 、 $Y_{2a}$  及び $R_{pa}$  は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される 5 員ないし6 員環を形成する含窒素複素芳香環基、 $X_a$ 及び $Z_a$ は、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、 $R_{1a}$ 又は $R_{2a}$ 及び/若しくは $R_{3a}$ と一緒になって、CH又は窒素原子、Yaは、CO、SO又はSO2、R<sub>1a</sub>は、水素原子若しくは式:  $Y_{3a}$ - $W_{2a}$ - $Y_{4a}$ - $R_{3a}$ (式中、 $R_{3a}$ は、水素原子又は該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基及びインドリル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはテトラヒドロピリジル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基及びモルホリノ基からなる群より選択される脂肪族複素環基、 $W_{2a}$ は、単結合、 $NR_{1a}$ 、CH(OR<sub>1a</sub>)、CONR<sub>1a</sub>、N(R<sub>1a</sub>) CO、N(R<sub>1a</sub>) COO、OC (O) NR<sub>1a</sub> 又はC(O) O (ここにおいて、 $R_{1a}$ は、水素原子、該置換基を適宜 1 ないし 3 個

有していてもよい、低級アルキル基、アリール基又はアラルキル基を示す)、Y 3a及びYaaは、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アル キレン基又は低級アルキル基、水酸基、カルバモイル基、低級アルカノイルオキ シ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニ ル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低 級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、 カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミ ノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低 級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ 基及びアロイルアミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Yaa-Wa a-Y<sub>4</sub>B-R<sub>5</sub>B(式中、R<sub>5</sub>B、W<sub>2</sub>B、Y<sub>3</sub>B及びY<sub>4</sub>Bは、前記の意味を有する)で示 される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同 一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共 に窒素原子を形成し、R<sub>2</sub> 及びR<sub>3</sub> は、同一又は異なって、独立して水素原子、 水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:Y3a-W2a-Y4a-Rs a(式中、R sa、W 2a、Y sa及びY 4aは、前記の意味を有する)で示される置換基 であるか、Raa及びRaaの何れか一方が、Raa及びXaと共に一緒になって形成 する、

$$(a-1)$$
  $\sim$  ,  $\sim$   $\sim$   $\sim$   $\sim$   $\sim$   $\sim$   $\sim$   $\sim$ 

20 並びに

10

15

$$(b-1)$$
  $N$   $\mathbb{R}^{U}$   $O$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に 25 なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合するこ。、R<sub>1</sub>a及びXaと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子から

10

15

なる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y1a-W1a-Y2a-Rpa(式中、Rpa、W1a、Y1a及びY2aは、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級アルキル基、アリール基、ピリジル基及びピラゾリル基からなる群より選択される汚香族複素環基並びにピペリジニル基及びピラゾリル基からなる群より選択される脂肪族複素環基がらなる群より選択される場と縮合していてもよい、

$$(a-1) \qquad \bigcirc \qquad , \qquad \bigcirc \qquad , \qquad \bigcirc \qquad ,$$

並びに

$$(a-2)$$
  $N$  ,  $N$  ,  $N$   $N$   $N$   $N$   $N$   $N$ 

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成し、 $R_{4a}$ 及び $R_{5a}$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しくは式: $Y_{3a}$ 一 $W_{2a}$ 一 $Y_{4a}$ 一 $R_{5a}$ (式中、 $R_{5a}$ 、 $W_{2a}$ 、 $Y_{3a}$  及び $Y_{4a}$  は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アル

15

キルアミノ基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_{3a}-W_{2a}-Y_{4a}-R_{3a}$ (式中、 $R_{3a}$ 、 $W_{2a}$ 、 $Y_{3a}$ 及び $Y_{4a}$ は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、式  $\longrightarrow$  は、単結合又は二重結合を示す]で表される請求項1に記載の化合物又はその塩。

# (3) 一般式 (I-b)

$$R_{1b}$$
  $R_{2b}$   $R_{3b}$   $R_{3b}$   $R_{4b}$   $R_{5b}$   $R_{5b}$   $R_{5b}$   $R_{5b}$   $R_{5b}$   $R_{5b}$ 

10 [式中、Ar。は、ピリジル基及びピラゾリル基からなる群から選択される含窒 素複素芳香環基であって、

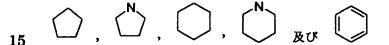
1 , ) 水酸基、ハロゲン原子、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基及び低級アルキルアミノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基並びに式: $Y_1$ 。 $W_1$ 。 $W_2$ 。 $W_3$ 。 $W_4$ 。 $W_4$ 。 $W_5$ 0。(式中、 $W_4$ 0。) (式中、 $W_4$ 0。) (大型、 $W_4$ 0。) (大型、

からなる群より選択される部分構造を含む 2 環性若しくは 3 環性の縮合環を有し 20 ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、ピリジル基及びピラゾリル 基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、テト ラヒドロピリジル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モル ホリノ基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複 素環基、 $W_{1b}$ は、 $NR_{qb}$ 、 $N(R_{qb})$   $SO_2$ 、 $CONR_{qb}$ 、 $N(R_{qb})$  CO、N25 ( $R_{qb}$ ) COO、OC (O) 又はC (O) O (ここにおいて、 $R_{qb}$ 及び $R_{rb}$ は、

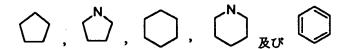
20

水素原子若しくは水酸基、ハロゲン原子、シクロ低級アルキル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基及び低級アルキルアミノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y<sub>1b</sub>及びY<sub>2b</sub>は、同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、

10 2', )低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基及び低級アルキルアミノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される 5 員ないし6 員環を形成する含窒素複素芳香環基又は3')式: $Y_{1b}-W_{1b}-Y_{2b}-R_{pb}$ (式中、 $Y_{1b}$ 、 $W_{1b}$ 、 $Y_{2b}$ 及び $R_{pb}$ は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される 5 員ないし 6 員環を形成する含窒素複素芳香環基、X  $_{b}$ 及び  $Z_{b}$ は、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、 $R_{1b}$ 又は  $R_{2b}$ 及び/若しくは  $R_{3b}$ と一緒になって、C H 又は窒素原子、

25  $Y_b$ は、CO、SO又は $SO_2$ 、 $R_{1b}$ は、水素原子若しくは式:  $Y_{3b} - W_{2b} - Y_4$   $_b - R_{1b}$  (式中、 $R_{1b}$ は、水素原子又は該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、シクロ低級アルキル基及びアリール基、 $W_{2b}$ は、単結

合、N(R<sub>1b</sub>)COO又はC(O)O(ここにおいて、R<sub>1b</sub>は、水素原子、該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基又はアラルキル基を示す)、Y<sub>3b</sub>及びY<sub>4b</sub>は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置換基、又はヒドロキシ低級アルキル基及び式:Y<sub>3b</sub> $-W_{2b}-Y_{4b}-R_{sb}$ (式中、R<sub>sb</sub>、W<sub>2b</sub>、Y<sub>3b</sub>及びY<sub>4b</sub>は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜 1 ないし 3 個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成し、R<sub>2b</sub>及びR<sub>3b</sub>は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:Y<sub>3b</sub> $-W_{2b}-Y_{4b}-R_{sb}$ (式中、R<sub>sb</sub>、W<sub>2b</sub>、Y<sub>3b</sub>及びY<sub>4b</sub>は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、R<sub>2b</sub>及びR<sub>3b</sub>の何れか一方が、R<sub>1b</sub>及びX<sub>b</sub>と共に一緒になって形成する、

並びに

10

15

20

25

からなる群より選択される飽和の5員ないし7員環基において、他方が結合して、環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒になって、スピロシクロ低級アルキル基、結合する2と共にオキソ基を形成するか、若しくは結合する2 $_{b}$ 、 $R_{1b}$ 及び $X_{b}$ と共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるへテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルキル基及び低級アルコキシカルボニル基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_{1b}$   $-W_{1b}$   $-Y_{2b}$   $-R_{pb}$  (式中、 $R_{pb}$ 、 $W_{1b}$ 、 $Y_{1b}$ 及び $Y_{2b}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級アルキル基、アリール基並

びにピペリジニル基及びピロリジニル基からなる群より選択される脂肪族複素環 基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

並びに

5

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし7員環基を形成し、  $R_{4b}$ 及び $R_{5b}$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子若しくは式: $Y_{3b}$   $-W_{2b}$   $-Y_{4b}$   $-R_{5b}$ (式中、 $R_{5b}$ 、 $W_{2b}$ 、 $Y_{3b}$ 及び $Y_{4b}$ は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低 級アルキル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルキル基、低級アルキルアミノ基、低級アルキルアミノ基、低級アルキルアミノ基、低級アルキルアミノ基、低級アルキルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_{3b}$   $-W_{2b}$   $-Y_{4b}$   $-R_{5b}$  (式中、 $R_{5b}$ 、 $W_{2b}$ 、 $Y_{3b}$ 及び $Y_{4b}$ は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、式 --- は、単結合又は二重結合を示す]で表される請求項1又は2に記載の化合物又はその塩。

$$\begin{array}{c}
R_{1p} \\
R_{2p}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
HN \\
N \\
Ar_{p}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
Ar_{p}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(I-p) \\
R_{4p}
\end{array}$$

20

[式中、 $Ar_p$ は、適宜置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、 $X_p$ は、 炭素原子(CH)又は窒素原子、 $R_{1p}$ は、水素原子又は適宜置換基を有してもよ い低級アルキル基、  $R_{2p}$ は、水素原子又はオキソ基(結合する炭素原子と共に カルボニル基を形成する)を示すか、又は結合する炭素原子、 $R_{1p}$ 及び $X_p$ と共

に窒素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種もしくはそれ以上包含してもよく適宜置換基を有していてもよい、飽和もしくは不飽和の5 員もしくは6 員環基を形成し、 $R_{4p}$ 及び $R_{5p}$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基又は適宜置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基もしくはアラルキル基を示す〕で表される請求項1ないし3に記載の化合物又はその塩。

N'-(ピロリジノ[2,1-b]イソインドリン-4-オン-8-イ N'-(ピロリジノ[2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) - N-(5-(2-メチルー4, 4-ジメチルペンチルアミノメチル) ピラゾール-3-10 イル) ウレア、N'ー(ピロリジノ[2,1-b]イソインドリンー4-オンー 8-イル)-N-(5-(5-メトキシインダン-2-イルアミノメチル)ピラ ゾール-3 - 1 - 4-オン-8-イル) -N- (5- (2-メチルインダン-2-イルアミノメチ · 15 ル) ピラゾールー3-イル) ウレア、N'- (ピロリジノ「2.1-b] イソイ ンドリン-4-オン-8-イル)-N-(5-(5-クロロインダン-2-イル アミノメチル) ピラゾールー3ーイル) ウレア、N'ー (ピロリジノ「2.1b] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N- (5- (6-メチルピリジン-2- (1) ピラゾール-3- (1) ウレア、(1) 20 イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N-(5-(ピロリジン-2-イル) ピラゾール-3-イル)ウレア、N'-(ピロリジノ[2,1-b]イソインド リンー4ーオンー8ーイル) -N- (5- (t-プチルアミノメチル) ピラゾー ルー3ーイル) ウレア、N'ー (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリンー4ー オン-8-イル) -N-(5-(ピラゾロ[5, 4-b] ピリジン-3-イル) 25 ウレア、N' - (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリンー4ーオン-8ーイ ル) -N-(5-(1-ヒドロキシメチルシクロペンチルアミノメチル)ピラゾー ルー3ーイル) ウレア、N' ー (ピロリジノ [2, 1-b] ー4ーオキソイソイ ンドリンー8-イル)-N-(5-(N-t-ブチルーNーメチルーアミノメチ ル) ピラゾールー3-イル) ウレア、N'-(ピロリジノ [2, 1-b] イソイ

ンドリン-4-オン-8-イル)-N-(4-(N-ベンジル-1, 2, 5, 6-テトラヒドロピリジンー4ーイル) ピリジンー2ーイル) ウレア、N'ー (ピロ リジノ[2,1-b]イソインドリン-4-オン-8-イル)-N-(4-(N-ベンジルー4ーピペリジル) ピリジンー2ーイル) ウレア、N'ー(ピロリジノ 「2. 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (4- (N-ベン 5 ジルー1.2,5,6-テトラヒドロピリジンー3-イル) ピリジンー2-イル) ウレア、N'ー(ピロリジノ[2,1-b]イソインドリンー4ーオンー8ーイ ル) -N-(4-(N-ベンジル-3-ピペリジル) ピリジン-2-イル) ウレ T, N' - (ピロリジノ[2, 1-b] - 4 - オキソイソインドリン-8 - イル) -10 イル) ウレア、N'ー(ピロリジノ[2,1-b]イソインドリン-4-オンー 8-イル)-N-(4-(N-アセチル-3-ピペリジル)ピリジン-2-イル) ウレア、N' - (ピロリジノ[2, 1-b] イソインドリンー4ーオン-8ーイル) - N - (ピペリジノ [3, 4 - c] ピリジン-6-イル) ウレア、N' - (ピ ロリジノ「2. 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(ピロリ 15 ジノ [3, 4 - c] ピリジンー5ーイル) ウレア、N'ー (ピロリジノ [2, 1 ー b] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N-(4-(シクロヘキシルアミ ノエチル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'-(ピロリジノ [2, 1-b] イ ソインドリン-4-オン-8-イル)-N-(4-(N-シクロヘキシルピロリ ジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'- (ピロリジノ [2, 1-20 b] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N- (4- (Nーベンジルピロリ ジンー3ーイル)ピリジンー2ーイル)ウレア、N'ー(Nーシクロペンチルー 3-メチルイソインドリン-1-オン-4-イル)-N-(ピリジン-2-イル) ウレア、N'ー(3ーtープチルイソインドリノ [ 3 , 2ーb] オキサゾリジンー 4ーオン-8-イル) -N- (4-(N-ベンジルピロリジン-3-イル) ピリ 25 ルヒドロー1.. 3ーオキサジンー5ーオンー9ーイル) ーNー(4ー(Nーベン ジルピロリジンー3ーイル) ピリジンー2ーイル) ウレア及びN'ー(イソイン ドリノ「2.3-b]ペルヒドロー1,4-メタノー6,11aーベンゾキサジ ンー11-オンー7-イル) N- (ピリジンー2-イル) ウレアである請求項1 記載の化合物。

N'-(ピロリジノ[2,1-b]イソインドリン-4-オン-8-イ ル) - N - (5 - (2 - オクチルアミノメチル) ピラゾール - 3 - イル) ウレア、  $N' - (l^2 - l^2) = [2, 1 - b] + (l^2 - l^2) =$ 5 (5-(2-メチル-4,4-ジメチルペンチルアミノメチル) ピラゾール-3-イル) ウレア、N' - (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4ーオンー8-イル)-N-(5-(5-メトキシインダン-2-イルアミノメチル) ピラ ゾール-3-イル) ウレア、N'-(ピロリジノ [2.1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル)-N-(5-(2-メチルインダン-2-イルアミノメチ 10 ル) ピラゾールー3ーイル) ウレア、N'ー(ピロリジノ[2.1-b]イソイ ンドリンー4ーオンー8ーイル) -N-(5-(5-クロロインダン-2-イル アミノメチル) ピラゾールー3ーイル) ウレア、N'ー(ピロリジノ「2. 1ー b] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N- (4- (N-ベンジルー1. 15 2. 5. 6ーテトラヒドロピリジンー4ーイル) ピリジンー2ーイル) ウレア、  $N' - (P^2 + P^2) = (P^2 + P^$ (4-(N-ベンジル-4-ピペリジル)ピリジン-2-イル)ウレア、N'-(ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(ピ ペリジノ [3, 4-c] ピリジン-6-4ル) ウレア、N'-(ピロリジノ [2,20 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(4-(N-シクロヘキ シルピロリジンー3ーイル) ピリジンー2ーイル) ウレア、N'ー(ピロリジノ [2. 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(4-(N-ベン ジルピロリジンー3ーイル) ピリジンー2ーイル) ウレア、N'ー(3-t-ブ チルイソインドリノ[3,2-b]オキサゾリジン-4-オン-8-イル)-N-(4-(N-ベンジルピロリジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'-25 (2-メチルイソインドリノ[3, 2-b]ペルヒドロ-1, 3-オキサジンー 5-オン-9-イル) -N- (4- (N-ベンジルピロリジン-3-イル) ピリ ジンー2ーイル) ウレア及びN'ー (イソインドリノ [2, 3-b] ペルヒドロー 1, 4-メタノー6, 11a-ベンゾキサジン-11-オン-7-イル) N-(ピ

15

20

25

リジンー2-イル)ウレアである請求項1記載の化合物。

# (7) 一般式(III)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、X及びZは、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、 適宜、結合する、R10又はR20及び/若しくはR30と一緒になって、CH又は窒素 原子、Yは、CO、SO又はSO2、R10は、水素原子若しくは式:Y30-W20- $Y_{40} - R_{40}$ (式中、 $R_{40}$ は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有してい てもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級 アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル 基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イ ソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、 ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニ ル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナ フテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベン ゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニ ル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、 フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、 イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラ ヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリ ニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリ ニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基、Wzo は、単結合、酸素原子、 硫黄原子、SO、SO2、NR,0、SO2NR,0、N(R,0)SO2NR,0、N(R  $_{10}$ ) SO<sub>2</sub>, CH (OR<sub>10</sub>), CONR<sub>10</sub>, N (R<sub>10</sub>) CO, N (R<sub>10</sub>) CON  $R_{u0}$ , N  $(R_{t0})$  COO, N  $(R_{t0})$  CSO, N  $(R_{t0})$  COS, C  $(R_{v0})$  $=CR_{10}$ ,  $C\equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O)  $NR_{10}$ , OC (S) N

10

15

20

25

 $R_{to}$ 、SC (O)、SC (O) NR $_{to}$ 又はC (O) O (ここにおいて、 $R_{to}$ 及び R,,,は、水素原子若しくは低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、シア ノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カルバ モイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護 されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低 級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキ シカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級 アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ 基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、 保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ 基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていてもよいアミノ低級アルキル 基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、 トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロ イルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、保護さ れていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より 選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y30及びY40は、同一又は 異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示さ れる置換基、又は低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カルバモイル基、 ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されていて もよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、 保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、 低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルア ミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバ モイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキ ルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、保護されてい

10

15

20

25

でもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、当低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、近級アルカノイルアミノ基、佐級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルカニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルスリスニル基、低級アルキルスルホニルスリンは、近級アルキルスルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y30-W20-Y40-R50(式中、R50、W20、Y30及びY40は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成し、R20及びR30は、同一又は異なって、独立して水素原子、保護されていてもよい水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:Y30-W20-Y40-R50(式中、R50、W20、Y30及びY40は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、R20及びR30の何れか一方が、R10及びXと共に一緒になって形成する、

並びに

$$\stackrel{\text{(b)}}{\longrightarrow} \stackrel{\text{N}}{\longrightarrow} \stackrel{\text{S}}{\longrightarrow} \stackrel{\text{N}}{\longrightarrow} \stackrel{\text{N}}$$

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合する2と共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合する2、R<sub>10</sub>及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からな る群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級ア ルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、保護されて

10

15

25

いてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよい カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アル カノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低 級アルキル基、ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アル キル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカル ボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミ ノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル 基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキ ルカルバモイルオキシ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていて もよいアミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アル キルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級 アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アル キル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキ ルスルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: Y10-W10-Y20-R, (式中、R, d、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよ い、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置 換基を適宜1ないし3個、さらには

20 O, O & BU O

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリル基、インドリがニル基、インチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、ジヒドロインインドリル基、ジヒドロインインドリル基、ジヒドロインドリル基、ボングオキサゾリル基、ベングチアゾリル基、ベングトリ

アゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、 ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基 及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ 5 ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 される脂肪族複素環基、Wړ。は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。  $NR_{a0}$ ,  $SO_2NR_{a0}$ ,  $N(R_{a0})$   $SO_2NR_{a0}$ ,  $N(R_{a0})$   $SO_2$ , CH (O 10  $R_{q0}$ ),  $CONR_{q0}$ ,  $N(R_{q0})$  CO,  $N(R_{q0})$   $CONR_{r0}$ ,  $N(R_{q0})$  COO, N  $(R_{q0})$  CSO, N  $(R_{q0})$  COS, C  $(R_{q0})$  =  $CR_{r0}$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O)  $NR_{00}$ , OC (S)  $NR_{00}$ , SC (O), SC(O)NR。及はC(O)O(ここにおいて、R。及びR、oは、水素原子若 しくは低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、 シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カ 15 ルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ 低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル コキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 20 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていてもよいアミノ低級ア ルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル 25 キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ 基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキ ルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基から

10

15

20

なる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、 低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y,。及びY。。は、 同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有してい てもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置換基 からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる 置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよ いシクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、 イソキノリル基、イソインドリル基、インダブリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、、 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、 キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリ ル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾ リル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、 ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、 フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレン ジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾ リニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル 基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペ リジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノ リニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複 素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

並びに

V)

(b) 
$$\begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} N \\ \end{pmatrix}$$

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成し、 R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、保護されていて もよい水酸基、保護されていてもよいアミノ基若しくは式:Y30-W20-Y40- $R_{so}$ (式中、 $R_{so}$ 、 $W_{2o}$ 、 $Y_{3o}$ 及び $Y_{4o}$ は前記の意味を有する)で示される置 5 換基又は低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキ シル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイル オキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキ ル基、ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、 10 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモ イルオキシ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルギルアミノ基、ジ低級 アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていてもよいアミ 15 ノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ 低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイ ルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低 級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニ 20 ルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミ ノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_{30}-W_{20}-Y_{40}-R_{30}$ (式 中、 $R_{so}$ 、 $W_{so}$ 、 $Y_{so}$ 及び $Y_{so}$ は前記の意味を有する)で示される置換基から なる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換 基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示 し、式 --- は、単結合又は二重結合を示す]で表される化合物と、一般式(I 25

$$\begin{array}{c}
O \\
N_3
\end{array}$$
Ar<sub>0</sub> (IV)

10

15

20

25

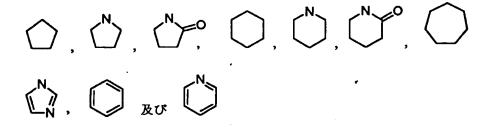
「式中、Ar。は、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基であって、

- 1) 低級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原子。 ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、 低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロ キシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、保護されて いてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アル コキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、 低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基 ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモ イルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、保護されていてもよいア ミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルア ンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低 級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級 アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級ア ルキルスルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級 アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基並びに式: Y10-W10-Y 20-Roo(式中、Roo、Wio、Yio及びYooは、前記の意味を有する)で示さ - れる置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一 又は異なる置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、
- 2) 低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級

10

20

アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアンモニオ基、保護されていてもよいアミノ低級アルキル基、低級アルキルアシモニオ低級アルキル基、近級アルキルアシーは級アルキル基、ジ低級アルキルアシーとは級アルキルアシーとは級アルキルアシーと、アロイルアミノ基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基(以下、保護されていてもよい環上置換基と略す。)が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該保護されていてもよい環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



15 からなる群より選択される保護されていてもよい 5 員ないし7 員環を形成する含 窒素複素芳香環基又は

3) 式:  $Y_{10}-W_{10}-Y_{20}-R_{p0}$  (式中、 $Y_{10}$ 、 $W_{10}$ 、 $Y_{20}$ 及び $R_{p0}$ は前記の意味を有する) で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

からなる群より選択される保護されていてもよい5員ないし7員環を形成する含 窒素複素芳香環基を示す]で表される化合物とを反応させ、一般式(II)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{10}$   $R_{10}$ 

【式中、Ar<sub>0</sub>、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、 R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub> 及び式 === は、
 前記の意味を有する】の化合物とし、適宜保護基を除去するを特徴とする、一般式(I)

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & R_2 \\
X = Z & R_3 \\
R_4 & R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
H & H \\
O & Ar
\end{array}$$
(I)

10

「式中、Arは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、 チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾ リル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノ リル基、イソギノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からな る群から選択される含窒素複素芳香環基であって、

1) 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、び低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルカノイルアミノ

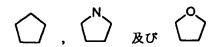
10

15

20

25

基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基並びに式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $R_p$ は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さらには



からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有し ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキ サゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル 基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキ サゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピ ラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒ ドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベ ンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリ アゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、 ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基 及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 される脂肪族複素環基、W1は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO2N  $R_{g}$ ,  $SO_{2}NR_{g}$ ,  $N(R_{g})SO_{2}NR_{r}$ ,  $N(R_{g})SO_{2}$ ,  $CH(OR_{g})$ , CONR, N (R,) CO, N (R,) CONR, N (R,) COO, N (R,) C SO, N (R<sub>a</sub>) COS, C (R<sub>a</sub>) = CR<sub>r</sub>, C $\equiv$ C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O), SC (O) NR, 又はC (O) O(ここにおいて、R。及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低

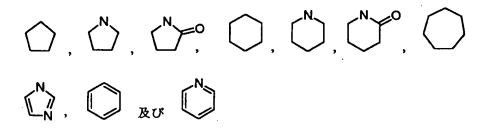
15

20

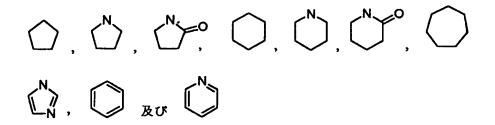
級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ ルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、 ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低 級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、 低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ト

- 10 リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイ ルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は 該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若 しくはアラルキル基を示す)、Y、及びY。は、同一又は異なって、単結合又は該 2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状 の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基 であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい含窒素 複素芳香環基、
- 2) 低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロ キシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ 低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコ キシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボ 25 ニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカル バモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低 級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミ ノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルア ミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキル

アンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基(以下、環上置換基と略す。)が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される 5 員ないし 7 員環を形成する含窒素複素芳香環基又は 3 )式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有 10 する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並び に当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される 5 員ないし 7 員環を形成する含窒素複素芳香環基、R
1は、水素原子若しくは式: Y3-W2-Y4-R3(式中、R3は、水素原子又は該
15 置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル
基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、
イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、イ
ンドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル
基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニ
ル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル
基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ

ル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベ ンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チ エニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオ キサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複 5 素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリ ジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピペ リジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノ リニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複 素環基、W₂は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。、NR.、SO。NR 10  $_{t}$ , N (R<sub>t</sub>) SO<sub>2</sub>NR<sub>u</sub>, N (R<sub>t</sub>) SO<sub>2</sub>, CH (OR<sub>t</sub>), CONR<sub>t</sub>, N (R  $(R_1)$  CO,  $(R_1)$  CONR $(R_2)$  COO,  $(R_1)$  CSO,  $(R_2)$ COS,  $C(R_y) = CR_y$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC(O), OC(O) NR,、OC(S) NR,、SC(O)、SC(O) NR,又はC(O) O(ここにお いて、R,及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア 15 ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ 低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル コキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 20 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級ア ルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア 25 ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシ イミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有し ていてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y

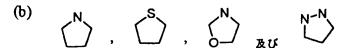
10

15

20

3及びY4は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキ レン基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ 低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイ ル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アル コキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオ キシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキ シ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級ア ルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシ イミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: Y, -W, -Y, -R. (式中、 R.、W。、Y。及びY」は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群か ら選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を 有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成し、R。 及びR。は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、 低級アルコキシ基若しくは式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R$ . (式中、 $R_1$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び Y。は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、R。及びR。の何れか 一方が、R,及びXと共に一緒になって形成する、

(a) 
$$\bigcirc$$
 ,  $\bigcirc$  ,  $\bigcirc$ 



からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に なって、スピロ低級アルキル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、若し くは結合する2、R,及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群 から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキ ル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、シアノ 基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、 低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、 10 シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルー バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低 級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキ ル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモ イルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ 15 ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ 低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノ イルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスル 20 ホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: Y,-W,-Y2-R。 (式中、R,、W,、Y,及びY。は、前記の意味を有する) で示される置換基から なる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換 25 基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよいシ クロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソ キノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニ ル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリ

15

20

ジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、グロインドリル基、ゲオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベングチアゾリル基、ベングトリアゾリル基、ベングフラニル基、チアジアゾリル基、チェニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベングジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成し、 $R_4$ 及び $R_5$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しくは式: $Y_3-W_2-Y_4-R_5$ (式中、 $R_5$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニルスミノ基、低級アルコキシカルボニルスミノ基、低級アルコキシカルボニルスミノ基、低級アルコキシカルボニルスミノ基、低級アルコキシカルボニルスミノ基、低

級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルカノイルアミノ基、トリ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、ドロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:YューW2ーY4ーR。(式中、R、W2、Y3及びY4は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、X、Y、Z及び式 --- は、前記の意味を有する]の化合物又はその塩の製造法。

## 15 (8) 一般式(V)

[式中、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]で表される化合物と一般式(V I)

## $H_2N-Ar_0$ (VI)

[式中、Ar。は、前記の意味を有する]で表される化合物とを反応させ、一般 20 式(II)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_0$ 、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、  $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\Longrightarrow$  は、

前記の意味を有する]の化合物とし、適宜保護基を除去することを特徴とする、 一般式(I)

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & R_2 \\
X = Z & R_3 \\
\hline
R_4 & R_5
\end{array}$$

[式中、Ar、X、Y、Z、R₁、 R₂、R₃、 R₄、R₅ 及び式 --- は、前記の5 意味を有する]の化合物又はその塩の製造法。

(9) 一般式 (VII)

[式中、Lは、保護されていてもよい他の官能基に変換可能な官能基を有する反応性置換基、T<sub>10</sub>は、単結合又は適宜、保護された置換基を有していてもよい、

10 直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基、アリール基、芳香族複素環基、脂肪 族複素環基若しくはアラルキル基を含む変換可能な官能基を有するAroを示 す]の化合物と一般式(VIII)

$$H_2 N - NH - R_{60}$$
 (VIII)

[式中、 R<sub>60</sub> は、水素原子又はアミノ基の保護基を示す] の化合物を反応させ て、一般式 (IX)

 [式中、 T<sub>10</sub>、R<sub>60</sub> 及びLは、前記の意味を有する] の化合物とし、該化合物、

 一般式 (I I I)

【化1】

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X=Z$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、  $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、  $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物及びギ酸エステルの反応性誘導体を、適宜塩基の存在下に反応させて、一般式 (X)

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{60}$   $R$ 

[式中、X、Y、Z、T  $_{10}$ 、R  $_{10}$ 、R  $_{20}$ 、R  $_{30}$  R  $_{40}$  R  $_{60}$  、式  $\longrightarrow$  及 びLは、前記の意味を有する]の化合物とした後、置換基しの変換反応及び/又 は保護基を除去することを特徴とする、一般式(I')

$$\begin{array}{c} R_1 & R_2 \\ X = Z - R_3 \\ \hline \\ R_4 & R_5 \end{array} \qquad \begin{array}{c} H \\ N \\ Q \end{array} \qquad \begin{array}{c} H \\ N \\ Q \end{array} \qquad \begin{array}{c} I \\ I \\ I \\ I \\ I \end{array}$$

10 [式中、 $T_1$ は、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基、アリール基、芳香族複素環基、脂肪族複素環基若しくはアラルキル基を含む変換可能な官能基を有する $Ar_Q$ は、 $W_1-Y_2-R_p$ を示し(ここで、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する)、X、Y、Z、R 、 $R_1$  、  $R_2$  、 $R_3$  、 $R_4$  、 $R_5$  及び式  $\longrightarrow$  は、前記の意味を有する]の化合物又はその塩の製造法。

## 15 (10) 一般式(I)

10

15

20

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X=Z \\
R_3
\\
R_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\\
R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
A_{\Gamma}
\end{array}$$
(I)

[式中、Arは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、 チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾ リル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノ リル基、イソキノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からな る群から選択される含窒素複素芳香環基であって、

1) 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオ キシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル 基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ 基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級ア ルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低 級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイル オキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミ ノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級ア ルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ 基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキ ルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される 置換基並びに式:Y,-W,-Y,-R,(式中、R,は、水素原子又は該置換基を 適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しく は低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さらには

25 からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有し

ていてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキ サゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル 基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキ サゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピ 5 ラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒ ドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベ ンソイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアソリル基、ベンゾトリ アゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、 ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基 及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若し 10 くはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イ ミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラ ジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テ トラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択 15 される脂肪族複素環基、W1は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO。N  $R_{q}$ ,  $SO_{2}NR_{q}$ ,  $N(R_{q})SO_{2}NR_{r}$ ,  $N(R_{q})SO_{2}$ ,  $CH(OR_{q})$ , C $ONR_{q}$ ,  $N(R_{q})$  CO,  $N(R_{q})$   $CONR_{r}$ ,  $N(R_{q})$  COO,  $N(R_{q})$  CSO, N  $(R_q)$  COS, C  $(R_q)$  =  $CR_r$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O) NR。、OC (S) NR。、SC (O)、SC (O) NR。又はC (O) 20 O (ここにおいて、R。及びR、は、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低 級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシ 25 カルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキ ルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、 ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低 級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、

低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、 $Y_1$ 及び $Y_2$ は、同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、

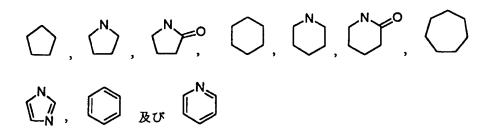
10

15

20

25

2) 低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ガルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、近級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアシモニオ基、アミノ低級アルキル基、近級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、近級アルキルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルカノイルアミノ基、低級アルキルスルホニルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基(以下、環上置換基と略す。)が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、



からなる群より選択される 5 員ないし7 員環を形成する含窒素複素芳香環基又は 3) 式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$  (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する) で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並び に当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する含窒素複素芳香環基、X 及びZは、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合 する、R1又はR2及び/若しくはR3と一緒になって、CH又は窒素原子、Yは、 10 CO、SO又はSO<sub>2</sub>、R<sub>1</sub>は、水素原子若しくは式:Y<sub>3</sub>-W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>2</sub>(式中、 R.は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル基、アリー ル基、イミダブリル基、イソオキサブリル基、イソキノリル基、イソインドリル 基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エ チレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリ 15 ミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、 ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチ リジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアソリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、 20 チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリア ソリル基、ベンソジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群よ

り選択される芳香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル 基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、 ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ 基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群よ 5 り選択される脂肪族複素環基、W₂は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、S  $O_2$ ,  $NR_1$ ,  $SO_2NR_1$ ,  $N(R_1)SO_2NR_1$ ,  $N(R_1)SO_2$ ,  $CH(OR_1)$  $(R_1)$ , CONR, N( $(R_1)$ ) CO, N( $(R_1)$ ) CONR, N( $(R_1)$ ) COO, N( $(R_1)$ )  $(CSO, N(R_t)COS, C(R_t) = CR_t, C \equiv C, CO, CS, OC(O),$ OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O) 、SC (O) NR,又はC (O) 10 O(ここにおいて、R、及びRuは、水素原子若しくは低級アルキル基、水酸基、 シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミ ル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル 15 キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモ イルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ト リ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級 アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニ 20 オ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級ア ルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし 25 3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示 す)、Y¸及びYړは、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低 級アルキレン基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水酸基、シア ノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、 低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、

10

15

シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カル バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低 級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキ ル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモ イルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ 低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノ イルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスル ホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_5$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基から なる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる 置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成 し、R2及びRaは、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキ ル基、低級アルコキシ基若しくは式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_s$ 、 $Y_s$ 3及びY4は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、R3及びR3の何 れか一方が、R,及びXと共に一緒になって形成する、

並びに

20

$$\stackrel{\text{(b)}}{\bigcirc}$$
  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基において、他方が結合して、 環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、 25 酸素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形成するか、又は一緒に

15

20

25

なって、スピロシクロ低級アルキル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、 若しくは結合するZ、R,及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からな る群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級ア ルキル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸基、シ アノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル 基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル 基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモ イルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、ト リ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級 アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニ オ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級ア ルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y1-W1-Y2- $R_{p}$ (式中、 $R_{p}$ 、 $W_{1}$ 、 $Y_{1}$ 及び $Y_{2}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基 からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる 置換基、さらには、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよ いシクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、 イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、、 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、 キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリ ル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾ リル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、 ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、

15

20

フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

10

アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルホニルアルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアルールを、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに式: $Y_3-W_2-Y_4-R_3$ (式中、 $R_3$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、式 --- は、単結合又は二重結合を示す]で表される化合物又はその塩を有効成分として含有するY0 は、4 及び/Y1 による。 は、6 阻害剤。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/04991

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>7</sup> C07D213/75, 81, 239/42, 47, 241/20, 40, 277/48, 82, 487/04, 519/00, 498/04, 409/12, 417/12, 401/10, A61K31/4402, 44, 4439, 505, 50, 415, 426, 428, 553, 5383, 4545, 4436, 4155, A61P43/00, 35/00,						
	o International Patent Classification (IPC) or to both nat	ional classification and IPC				
	SSEARCHED					
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  Int.Cl <sup>7</sup> C07D213/00-81, 239/00-47, 241/00-40, 277/00-82, 487/00-04, 519/00, 498/00-04, 409/00-12, 417/00-12, 401/00-10, A61K31/00-553						
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched						
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)						
C. DOCUI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.			
PX	WO, 00/26203, A1 (PHARMACIA & U	PJOHN S.P.A.),	1,2,4,			
PY	11 May, 2000 (11.05.00),	•	7,8,			
PA	Claims; pages 30-31; page 62, lin 25 to 26, etc. (Family: none)	es 3 to 4; page 66, lines	10			
PΧ	WO, 99/65884, A1 (BRISTOL-MYERS	SQUIBB COMPANY),	1,2			
₽Υ	23 December, 1999 (23.12.99),		7,8			
PA	Claims; full text (Family: none)		10			
PX PY	WO, 00/47577, A1 (SMITHKLINE BE 17 August, 2000 (17.08.00), specification, page 27, example (Family: none)		1 7,8			
X Y	WO, 99/31086, A1 (SMITHKLINE BE 24 June, 1999 (24.06.99), specification, page 46, example & EP, 1047691, A1		1 7,8			
A	WO, 99/24416, A1 (BRISTOL-MYERS 20 May, 1999 (20.05.99),	S SQUIBB COMPANY),	1-10			
Further	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	·			
"A" docum conside "E" earlier date "L" docum cited to special "O" docum means "P" docum than th	Special categories of cited documents:  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filing date earlier document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family  Date of the actual completion of the international search report 28 November, 2000 (28.11.00)		e application but cited to erlying the invention cannot be red to involve an inventive claimed invention cannot be to when the document is documents, such a skilled in the art family			
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer				
Facsimile No.		Telephone No.				

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/04991

C (Continua	ition). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relev	ant passages	Relevant to claim No.
	Full text & US, 6040321, A & AU, 9912955, A1 & BR, 9814124, A & EP, 1042307, A1		
Y	MARCH, J., "Advanced Organic Chemistry, Thir John Wiley & Sons, p.786, 984-985 (1985)	7,8	
A	PINES, J. The cell cycle kinases. Semin. Cancer Biol., Vol.5, No.4, p.305-313	(1994)	10
		-	
			·
		·	
		•	
		•	
	••		
	-		
·			

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

. .

### A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. C1. ' C07D213/75, 81, 239/42, 47, 241/20, 40, 277/48, 82, 487/04, 519/00, 498/04, 409/12, 417/12, 401/10, A61K31/4402, 44, 4439, 505, 50, 415, 426, 428, 553, 5383, 4545, 4436, 4155, A61P43/00, 35/00,

### B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. C1. C07D213/00-81, 239/00-47, 241/00-40, 277/00-82, 487/00-04, 519/00, 498/00-04, 409/00-12, 417/00-12, 401/00-10, A61K31/00-553

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)

#### C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
PX PY PA	WO,00/26203,A1(PHARMACIA & UPJOHN S.P.A.) 11.5月.2000(11.05.00) 特許請求の範囲、および明細書第30-31頁、62頁3-4行、66頁25-26 行などを参照。 (ファミリーなし)	1, 2, 4, 7, 8, 10
PX PY PA	WO, 99/65884, A1 (BRISTOL-MYERS SQUIBB COMPANY) 23.12月.1999 (23.12.99) 特許請求の範囲および全文献を参照。 (ファミリーなし)	1, 2 7, 8 10

## X C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

17. 11. 00

国際調査報告の発送日

711.00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁(ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官(権限のある職員) 寮藤 恵 4 P

1P 9164

電話番号 03-3581-1101 内線 3490

C(続き).	関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	   引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号	
PX PY	WO, 00/47577, A1 (SMITHKLINE BEECHAM PLC) 17.8月.2000(17.08.00) 明細書第27頁の例23を参照。 (ファミリーなし)	1 7, 8	
X Y	WO, 99/31086, A1 (SMITHKLINE BEECHAM PLC) 24.6月.1999 (24.06.99) 明細書第46頁のExample 68を参照。 &EP, 1047691, A1	1 7,8	
A	WO, 99/24416, A1 (BRISTOL-MYERS SQUIBB COMPANY) 20.5月.1999 (20.05.99) 全文献を参照 &US, 6040321, A &AU, 9912955, A1 &BR, 9814124, A &EP, 1042307, A1	1-10	
Y	MARCH, J., "Advanced Organic Chemistry, Third Edition" John Wiley & Sons, p. 786, 984-985 (1985)	7, 8	
A	PINES, J. The cell cycle kinases. Semin. Cancer Biol., Vol. 5, No. 4, p. 305-313 (1994)	10	
	•		